



وزارة التخطيط

الجهاز المركزي للتقييس والسيطرة النوعية

دائرة التقييس / قسم المقاييس

شعبة قياسات الكتلة والضغط / مختبر قياسات الكتلة

الكيلوغرام الوطني

رسل عبدالساده عزو

انوار كريم محمد

ندى هاشم محمد

معاون رئيس فنياً

معاون رئيس مهندسين

مدير فني

2023

الحدود الزمانية من 1/11/2022 الى 10/9/2023

الحدود المكانية الجهاز المركزي للتقييس والسيطرة النوعية / دائرة التقىيس / قسم المقاييس
شعبة قياسات الكتلة والضغط / مختبر قياسات الكتلة

الهدف من الدراسة

دور وأهمية الكيلوغرام الوطني في الجهاز المركزي للتقىيس والسيطرة النوعية/قسم المقاييس/مختبر قياسات الكتلة هو الهدف من هذه الدراسة وذلك لانه يمثل السلسلة المتزوجية في مجال الكتلة حيث ان اسناد معايير القياس واجهزة القياس الى الوحدات الدولية عن طريق سلسلة متصلة من المعايير او المقارنات التي تربط معايير المختبر واجهزته بالمعايير الاولية ذات العلاقة بوحدات النظام الدولي للقياس.

الكيلوغرام وفق التعريف الجدي يُعرف من خلال أخذ القيمة العددية الثابتة وهي الثابت الفيزيائي Physical Constant (ثابت بلانك h) ومقدارها .

$$h = 6.626\ 070\ 15 \times 10^{-34}$$

الخلاصة

علم القياس من العلوم الاساسية التي تدخل في جميع مناحي الحياة من الابحاث والدراسات الى اهمية القياس في حياتنا اليومية واهمية توحيد وحدات القياس تساعد على تسهيل فهم القياس وتسهيل التداول وامكانية التصدير وتبسيط الاجراءات والرقابة وسهولة الاستعمال وتطوير المعايير الفنية وتطبيقاتها .

ان تغيير طريقة قياس الكيلوغرام سوف يحل محله جهاز يطلق عليه ميزان كibble . Kibble هذا الميزان عبارة عن جهاز معقد ذو معدات مكلفة جداً، يبدأ الجهاز بقياس كمية التيار الكهربائي اللازمة لإنشاء مجال كهرومغناطيسي يعادل القوة الموجهة على الكتلة المختارة.

وفي الوضعية الثانية يرتفع الملف الموجود بين مغناطيسين اثنين، من مكانه بسرعة ثابتة، حيث تساعد هذه الحركة في الحصول على جهد يعادل قوة المجال المغناطيسي.

من قياس هذه المؤشرات الثلاثة (سرعة الملف، والتيار والجهد) يمكن احتساب ثابت بلانك، الذي يتتناسب مع كمية الطاقة الكهرومغناطيسية اللازمة لتحقيق توازن الكتلة ، بهذه الطريقة نحصل على معيار كهرومغناطيسي للكيلوغرام.

المقدمة [1]

علم القياس أو المترولوجيا (Metrology) هو علم شامل يدخل في جميع العلوم الطبيعية والتكنولوجية ولتطبيقاتها تأثير بالغ ومهما على جميع النشاطات ، ويعتبر الحجر الاساس في شتى المجالات العلمية وغيرها .

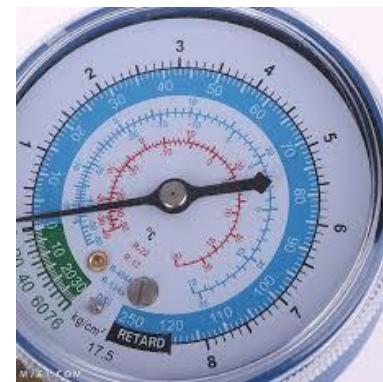
من المعروف ان قدرات الانسان الذاتية محدودة ولكن يزيد الانسان من قدراته ويوسع امكانياته كان لابد له من ان يخترع كثيرا من الاجهزه العلميه التي تساعده على فهم دراسة الاشياء والظواهر المحيطة به ومن اهم الاجهزه التي ساعدت الانسان على التوصل الى حقائق الاشياء هي اجهزة القياس التي تطورت تطورا هائلا في اطار التطور الصناعي الذي اعقب الحرب العالمية الثانية .

وكما اننا لا نستطيع ان نفصل بين التقدم العلمي والتقدم الصناعي كذلك لا نستطيع الفصل بين التقدم الصناعي وتقدم اجهزة القياس لأن اي اكتشاف علمي يتبعه اكتشاف في مجال الصناعة والتكنولوجيا كما يتبعه ويلازمه استحداث طرق ووسائل جديدة ل القيام بعمليات القياس او المراقبة او التسجيل وهذا ازدادت المتغيرات التي تحتاج الى القياسات الدقيقة وزاد الاهتمام بتحسين طرق القياس وتطوير اجهزة القياس وحتى في حياة الانسان الخاصة لنقل الاهتمام من النوع الى الاهتمام بال النوع والكم معا والكم معناه القياس والقياس يتطلب استخدام الجهاز ومعرفة استخدامه استخداما صحيحا .

أن عدم إجراء القياسات الدقيقة عن قصد أو عن غير قصد يؤدي إلى نتائج سلبية جدا على كل المستويات ، والكميات المقاسة يتم قياسها باستخدام الأدوات المختلفة وخاصة في مجال العلوم ويتم تحديد كميتها المقاسة باستخدام رقم ووحدة لهذه الكمية فلا يمكننا مقارنة كميتين اذا اختلفت الوحدات التي يتم قياسها عن طريقهما فلا يمكن على سبيل المثال مقارنة الكتلة مع الزمن او حتى في المجال نفسه فلا يمكننا مقارنة المتر بالقدم ان كنا نقيس الطول الا ان وحدنا اولا وحدة القياس .
إن التطور الصناعي والتكنولوجي والاقتصادي الذي نعيشه في العصر الحديث هو نتاج الاستعمال الصحيح لمبادئ القياسات واستدامة هذا التطور مرتبطة بدقة عملية القياس وخلوها من الأخطاء .

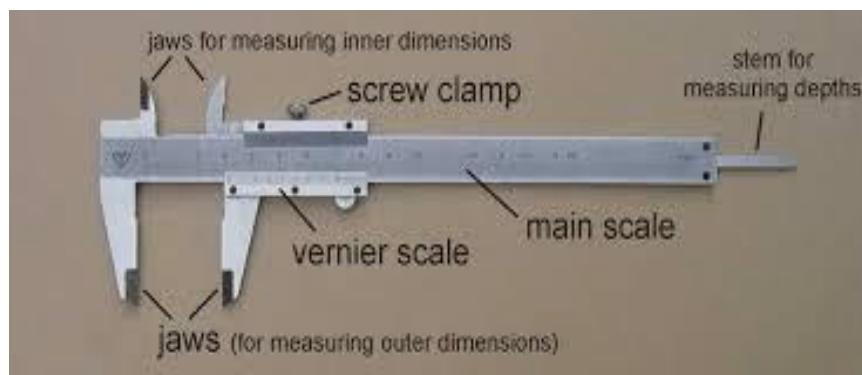
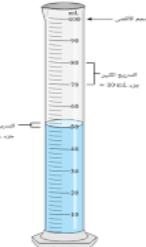
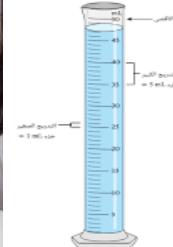
المحتويات

رقم الصفحة	العنوان	الرقم
I	اطار الدراسة	
I	الهدف من الدراسة	
I	الخلاصة	
II	المقدمة	
	الفصل الاول : علم القياس وتطوره	
1	تعريف القياس	.1
1	نشأة نظام وحدات القياس الدولي - SI	1.1
2	وسائل القياس	2.1
3	أنظمة وحدات القياس Systems of Units	3.1
4	وحدات القياس	4.1
7	ادوات القياس	5.1
8	اخطاط القياس	6.1
8	انواع اخطاء القياس	7.1
9	طرق القياس	8.1
	الفصل الثاني : نظام الوحدات الدولي وتطوره	
10	النظام الدولي لوحدات القياس	.2
10	توحيد وحدات القياس	1.2
10	نظام لجميع العصور والبشر	2.2
11	البنية الاساسية الدولية	3.2
14	البنية الاساسية الوطنية	4.2
14	معاهد علم القياس	5.2
15	هيئات الاعتماد	6.2
16	الاثار المترتبة	7.2
	الفصل الثالث : التعريف الجديد للكيلوغرام	
18	التعريف الجديد للكيلوغرام	.3
18	الكيلوغرام	1.3
19	تغيير تعريف الكيلوغرام	2.3
20	تعريف الكيلوغرام بدلالة ثابت بلانك	3.3
20	الثابت الفيزيائي Constant Physical	4.3
20	میزان الواط watt balance	5.3
22	طريقة عمل میزان الواط	6.3
23	العلاقات الفيزيائية التي تستند عليها طريقة میزان واط	7.3
23	فكرة المیزان	8.3
25	تعريف الكيلوغرام بدلالة عدد ذرات افوكادرو	9.3
26	قانون افوكادرو	10.3
26	سبب اختيار ذرة الكربون كمقاييس	11.3
26	تحقيق الكيلوغرام على اساس ثابت افوكادرو	12.3
28	وحدات القياس العالمية الجديدة	13.3
31	المناقشة	14.3
	الفصل الرابع: الاستنتاجات والتوصيات	
32	الاستنتاجات والتوصيات	.4
32	الاستنتاجات	1.4
33	التوصيات	2.4
34	المراجع	



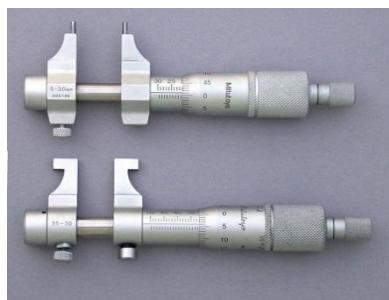
الفصل الأول

علم القياس وتطوره



[2].تعريف القياس 1

إجراء عملية القياس مع تحديد نسبة الخطأ المترتبة على عملية القياس ،ويشمل هذا العلم جميع النواحي النظرية والعملية في القياس، ومن ثلث كميات رئيسية هي الطول والكتلة والزمن يمكن اشتقاق جميع الكميات الميكانيكية الأخرى مثل المساحة والحجم والتسارع والقدرة ، وأي نظام شمولي لقياس العلمي يجب أن يتضمن ثلاثة أسس على الأقل، تشمل قياس الكميات الكهرومغناطيسية، ودرجة الحرارة، وشدة الإشعاع مثل الضوء.[2]



شكل رقم (1) أدوات القياس [1]

[3] International System of Units– SI

الأهمية القياس في حياة الناس ، فقد عمد كل مجتمع على اعتماد معايير خاصة به ، حيث كانت معظم المقاييس مستمدة من البشر أنفسهم ، مثل الذراع ، الباع ، الشبر ، البوصة والقدم ، ومع تقدم العلوم وازدياد حركة المبادرات التجارية فقد أصبح من الملحق ايجاد معايير مقبولة على مستوى العالم ، الى ان جاء عام 1790 حيث بدأ العلماء الفرنسيين بالعمل على ايجاد معايير قياس مبنية على الطبيعة او على ظواهر طبيعية ، بحيث تكون مقبولة لدى جميع الامم ، الى ان تم اعتماد النظام العشري المترى (Metric system) في فرنسا وذلك بعد مناقشات مطولة في الاكاديمية الفرنسية للعلوم وبقرار من التجمع الوطني الفرنسي (French National Assembly)

بتاريخ 4/7/1795 تم الاتفاق على أن المتر الطولي هو مقدار جزء واحد من عشرة ملايين جزء من ربع محيط الكرة الأرضية. وتم تصنيع النماذج الأوليين للطول والكتلة من سبيكة معدنية مكونة من 90% من البلاتين و10% من اليرidiوم ، وتم حفظهما كمراجع أساسيين في فرنسا بتاريخ 22/6/1799

بتاريخ 20/5/1875 والذي يعرف حالياً باليوم العالمي للمترولوجيا، فقد تم ما يعرف باتفاقية المتر من قبل (17) دولة بحيث التزمت هذه الدول بتبني النظام المترى أساساً لوحدة الطول والكتلة وتم على أثر هذه الاتفاقية تأسيس المكتب الدولي للأوزان والمقاييس BIPM وذلك لحل جميع المشاكل المتعلقة بالمترولوجيا العلمية ويبلغ حالياً (51) دولة بالإضافة إلى (10) دول مشاركة بالمؤتمر العام للأوزان والمقاييس CGPM والذي يتكون من أعضاء الدول، من الدول الموقعة على الاتفاقية ويعقد اجتماعاً دورياً بواقع مرة واحدة لكل أربع سنوات بهدف اعتماد أو مراجعة الوحدات الدولية بناء على آخر ماتم التوصل إليه في مجال المترولوجيا الأساسية.

وكان أول اجتماع لهذا المؤتمر قد تم عقده عام 1889، حيث تم توزيع أول نسخة من الكيلوغرام المعياري على الدول الموقعة على هذه الاتفاقية.

يبلغ عدد النسخ الموزعة من هذا الكيلوغرام المعياري حتى الان أكثر من 80 نسخة وتقوم اللجنة الدولية للأوزان والمقاييس CIPM والمكونة من 18 ممثلاً من الدول الموقعة على هذه الاتفاقية بالاشراف على أعمال المكتب الدولي للأوزان والمقاييس BIPM.

وحيث أن هذه الوحدات لم تلبي الاحتياجات في مجال الكهرباء والمغناطيسية، فقد قامت في عام 1880 كل من الجمعية البريطانية للعلوم المتقدمة (BAAS) (British Association for Advancement of Science) والكونгрس الدولي للكهرباء (IEC) (International Electrical Congress) والذي هو سلف اللجنة الدولية الكهروتقنية (International Electrical Commission) بأقرار نظام متجانس للوحدات يحتوي وحدة الاوم (Ohm) والفولت (Ampere) والامبير (volt).

2.1 وسائل القياس [3]

وسائل القياس في العصور القديمة

-القدم

وهي من الوسائل القديمة لقياس المسافات والأطوال، حيث أن القدم الواحدة تعادل تقريرياً 30.48 سم في الوحدات المستخدمة حالياً، وما زالت القدم وسيلة مستخدمة لقياس المسافات حتى يومنا هذا، حيث أنه عند عدم توفر متر للقياس، من الممكن القياس بالقدم ثم نقوم بحساب المسافة بإستخدام المعادلة التالية:

$$\text{عدد الأقدام} = \frac{\text{المسافة بالسم}}{30.48}$$

التعبر عن 10 أقدام

-الذراع

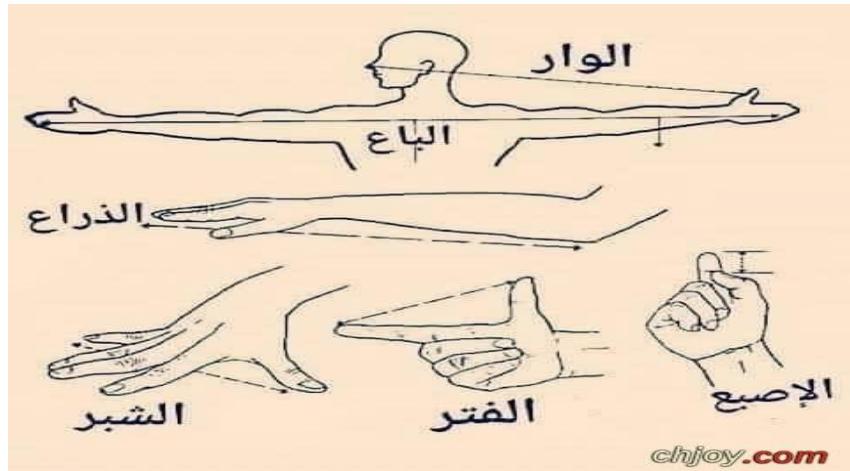
الذراع الواحد يساوي تقريرياً 46.2 سم، والذراع يعني المسافة من طرف المرفق وحتى طرف الإصبع الأوسط.

-الباع

هو وسيلة من الوسائل التي كانت تستخدم قديماً لقياس الأطوال، حيث أن الباع عبارة عن المسافة من طرف الإصبع في اليد اليمنى وحتى طرف الإصبع في اليد اليسرى، وهذا عندما يتم فرداً لذراعين بطول الأكتاف، وبهذا يكون الباع تقريرياً يساوي 184.8 سم في القياسات الحديثة.

- الفرسخ

وهي من وسائل القياس القديمة، وهو عبارة عن ثلاثة أميال، أي أن الفرسخ الواحد يساوي تقريباً 5544 متر في وحدات القياس الحديثة.



شكل رقم (2) وسائل القياس القديمة [3]

3.1 انظمة وحدات القياس [2] Systems of Units

على الرغم من الجهد الذي بذلت من قبل العلماء منذ مئات السنين لجعل العالم بأجمعه يستخدم نظام واحد للوحدات، لكن الاختلاف يفرض نفسه دائماً حسب نمط الحياة السائد. واليوم تبقى نظامين للوحدات ما زالاً مستخدمين حول العالم وتم الاتفاق عليهما. هذان النظامان هما:

- النظام العالمي المترى Metric International System و الذي يرمز له اختصاراً SI System ، وهو نظام بسيط ومنطقي يربط بين الوحدات المختلفة، ويتم استخدامه في التطبيقات العلمية والهندسية في جميع بلدان العالم بما فيها بريطانيا ما عدا الولايات المتحدة الأمريكية.

- النظام البريطاني English System أو ما يعرف بنظام وحدات القياس العرفية الأمريكية United States Customary System ويرمز له اختصاراً USCS. هذا النظام معقد والوحدات فيه ليست مبنية على قاعدة رقمية منهجية واضحة مثل النظام المترى، حيث ترتبط الوحدات بعضها ببعض بشكل عشوائي، مثل: 1 قدم = 12 إنش / 1 ميل = 5280 قدم !، ما يجعله نظاماً صعب التعلم والاستخدام، ويتم استخدام النظام البريطاني فقط في الولايات المتحدة الأمريكية.

هذا ويشار إلى أن هناك نظام شبيه جداً بالنظام العالمي للوحدات، وهو نظام سنتيمتر-غرام-ثانية ويرمز له بالرمز CGS مع وجود اختلافات بسيطة جداً في الوحدات الأساسية المستخدمة لقياس الكميات مقارنة بالنظام المترى. حيث أن الوحدة الأساسية للطول هي السنتيمتر centimeter ، والوحدة الأساسية لقياس الكتلة هي الغرام gram ، أما الوقت فله نفس الوحدة في النظامين، ويعبر عنه بالثانوي Seconds.

4.1 وحدات القياس [2]

يوجد في العالم العديد من وحدات القياس المختلفة والأنظمة المختلفة لقياس، ولكن يعَد نظام الوحدات الدولي هو أشهر هذه الأنظمة وأوسعها انتشاراً في العالم، فيتم استخدام هذا النظام في القياس في جميع المناطق حول العالم، ما عدا الولايات المتحدة الأمريكية، وقد تم اشتقاق هذا النظام من نظام المتر - كيلوجرام - ثانية الذي كان يعمل به في السابق، ويبين هذا النظام على سبع وحدات رئيسية هي المتر للطول والكيلوجرام للكتلة، والثانية للزمن، والأمبير للتيار الكهربائي، والكلفن للحرارة، والمول لقياس كمية المادة، والشمعة لقياس شدة الإضاءة، ويوجد لكل من هذه الوحدات تعريف يعد مرجعية لها، وأماماً جميع الوحدات الأخرى المستخدمة في هذا النظام كالفولت والواط والنيوتن وغيرها ف يتم اشتقاقها من هذه الوحدات الأساسية عن طريق معادلات معروفة.

ويكون النظام الدولي للوحدات من :

- الوحدات الأساسية (Base unit) :**

ان تقسيم وحدات القياس وفقاً لنظام الدولي لوحدات القياس ، الى وحدات قياس أساسية ووحدات قياس مشتقة ، يعتبر من وجهة النظر العلمية أمراً اعتباطياً الى حد ما، حيث أن اقرار السبع وحدات الأساسية : المتر ، الكيلوغرام ، الثانية ، الأمبير ، الكلفن ، المول والقنديلة والتي تدعى بوحدات النظام الدولي (SI Units) وقد جاءت بأتفاق عام من خلال المؤتمر العام للأوزان والمقاييس CGPM على اعتبارها وحدات مستقلة بعدياً عن بعضها البعض كما مبين في الجدول أدناه .

وحدات القياس الأساسية

الرمز	الوحدات	الكمية المقاسة
M	المتر	الطول
Kg	كيلو غرام	الكتلة
S	ثانية	الزمن
K	كلفن	درجة الحرارة
A	الأمبير	التيار الكهربائي
mol	المول	كمية المادة
cd	القنديلة	شدة الاستضاءة

جدول رقم (1) [2]

• الوحدات المشتقة (Derived unit)

يستند النظام العالمي للوحدات أو النظام الدولي للوحدات (SI) بالإنجليزية (International System of Units) على 7 وحدات أساسية، وتشتق منها جميع وحدات القياس الأخرى ويطلق عليها وحدات القياس المشتقة، بحيث تكون كل وحدة مشتقة من وحدة أو أكثر من الوحدات الأساسية السبعة.

وتنقسم وحدات القياس المشتقة إلى نوعين وهما كالتالي:
أولاً - وحدات القياس المشتقة التي ليس لها أسماء خاصة : تشتق وحدات القياس المشتقة التي ليس لها أسماء خاصة من وحدة أو أكثر من الوحدات الأساسية السبعة، وتحتاج بأحرف صغيرة، وهي كما يأتي:

وحدات القياس المشتقة – Derived Measurement Units

النظام الانجليزي		وحدة القياس		النظام الدولي	
رمز الوحدة	وحدة القياس	Quantity	الخواص	رمز الوحدة	وحدة القياس
ft ²	قدم مربع (foot ²)	Area	المساحة	m ²	متر مربع m ²
ft ³	قدم مكعب (foot ³)	Volume	الحجم	m ³	متر مكعب m ³
psi	رطل / بوصة مربعة pounds / inch ²	Pressure	الضغط	Pa (kg/m ²)	باسكال (با) كجم / م ²
lbs/ft ³	رطل لكل قدم مكعب Pound per foot ³	Density	الكثافة	kg/m ³ g/cm ³	كجم / متر ³ جم / سـ ³
mph	miles per hour ميل في الساعة	Velocity	السرعة	m/s	متر / ثانية

جدول رقم (2) [2]

ثانياً- وحدات القياس المشتقة ذات الاسماء الخاصة : وتعرف بالوحدات التي اشتُقَت من مجموعة من الوحدات الأساسية أو من الوحدات المشتقة الأخرى، وقد سُميت بأسماء خاصة في النظام الدولي للوحدات وهي كما يأتي:

الوحدات المشتقة ذات الاسماء الخاصة

الرمز		اسم الوحدات المشتقة بالنظام الدولي		الكمية
الدولي	العربي	الدولي	العربي	
Hz	هر	Hertz	هرتز	التردد
N	ن	Newton	نيوتن	القوة
Pa	با	Pascal	باسكال	الضغط
J	ج	Joule	جول	الطاقة، الشغل
W	و	Watt	واط	القدرة
C	كل	Coulomb	كولوم	الشحنة الكهربائية
V	ف	Volt	โولต	الجهد الكهربائي
F	فر	Farad	فاراد	السعة الكهربائية
Ω	Ω	Ohm	أوم	المقاومة الكهربائية
S	سن	Siemens	سيمنس	المواصلة الكهربائية
Wb	قب	Weber	فيبر	التيقين المغناطيسي
T	ت	Tesla	تسلا	الحقن المغناطيسي
H	هـ	Henry	هنري	الحقن
$^{\circ}\text{C}$	س°	Degree Celsius	سلسيوس	درجة الحرارة
Lm	لم	Lumen	لumen	التدفق الضوئي
Ix	لك	Lux	لكس	الاستضاءة

جدول رقم(3) [2]

[1] أدوات القياس

أدوات القياس أو أجهزة القياس هي الأدوات المستخدمة في عملية القياس، والتي تستخدم عادةً في مجال العلوم والهندسة، فتعطي هذه الأدوات الرقم الذي يدل على الكمية المقاسة بناءً على الوحدة التي تم اختيارها لعملية القياس، فعلى سبيل المثال تكون وحدة القياس على المسطرة بالسنتيمتر بالعادة، ولهذا فإن أي رقم رقيبه باستخدام المسطرة يكون بهذه الوحدة، وحتى الساعة التي نعرفها تعد إحدى أدوات القياس، إذ إننا باستخدامها نقيس الزمن، وقد تطورت أدوات القياس مع تطور الزمن حتى أصبحت معظم أدوات القياس المستخدمة في عصرنا الحالي إلكترونيةً تعطي دقةً أكبر في القياس، ولكن لا يخلو الأمر من وجود خطأ بسيطٍ في أدوات القياس مهما تطورت، ومن أجهزة القياس الشهيرة الأفوميتر أو المقياس المتعدد الإلكتروني، وهو بعكس الفولتميتر أو الأوميتر يستخدم لقياس المقاومة الكهربائية والتيار والجهد الكهربائي على الأقل.

وتصنف أدوات القياس إلى أربع أقسام أساسية وهي :

١ - أدوات قياس بدائية : وهي أدوات قياس استخدمها الإنسان البدائي من خلال الاستفادة من جسده أو الأشياء المحيطة به والتي تميز بقلة التفاوت بينها باختلاف الشخص القائم بها ومنها على سبيل المثال :

- الشبيه Spam
- الذراع Arm
- القصبة Cane
- القدم Feet

٢ - أدوات قياس تقربيه : وهي الأدوات التي تستخدم لقراءة أو نقل الابعاد من على القطع المراد قياس ابعادها .

- المسطرة المدرجة Ruler
- الشريط Tape
- المتر Meter
- البرجل Compass
- المنقلة العادية Protractor

٣ - أدوات قياس دقيقه :

- قدمه ذات ورانيه Vernier caliper
- المايكروميت Micrometer
- منقله ذات ورانيه Protractor Vernier
- ٤ - أدوات قياس عالية الدقة :
- محدودات القياس Limit gauges
- قوالب قياس الأطوال
- قوالب قياس الزوايا

6.1 اخطاء القياس [1]

لا يمكن عند قياس أي كمية التأكيد من أنه تم قياسها بشكل كامل، إذ أنه لا بد من وجود نسبة من الخطأ أو الارتباط في الكمية المقاسة يدل على مقدار انحراف القيمة عن الكمية المقاسة، ولهذا فإنه في العادة يتم إعادة القياس في التجارب العلمية عدة مرات، ومن ثم يتم أخذ متوسط هذه القيم مع إضافة نسبة تدل على مقدار انحراف القيمة عن هذا الرقم، ويرجع الخطأ في القياس إلى عدة عوامل، منها ما يختلف من تجربة لأخرى، ومنها ما يرجع لأدوات القياس، ومنها ما يرجع إلى الشخص الذي يقيس، ولكن الهدف الرئيسي في علم القياس هو تقليل هذا الانحراف قدر الإمكان، بحيث يكون أقرب ما يمكن للصفر، وهو ما يحدث حالياً بسبب أدوات القياس المتطورة وظروف القياس المعيارية التي يتم إجراء التجارب خاللها.

7.1 انواع اخطاء القياس [1]

• الأخطاء العشوائية (Random error) :

هذا الخطأ يحدث بطريقة عشوائية لا يمكن التكهن به ومن الصعب استنباطه، ولا يخضع لأية قوانين معروفة ، ويتم الكشف عنه، عن طريق تكرار قياس كمية ما بجهاز القياس نفسه وفي الظروف نفسها، ثم تعين الحدود القصوى والصغرى التي يقع ضمنها الخطأ العشوائي وتسمى هذه الحدود بالحدود الحدية (Limiting errors) ويكون احتمال وقوعه ضمن هذه الحدود معروفا . والأسباب الرئيسية لهذه الأخطاء هي :

- التغيرات الناتجة عن مصادر الاهتزازات المختلفة .
- التغيرات أو الإزاحات الصغيرة في وضعية جهاز القياس .

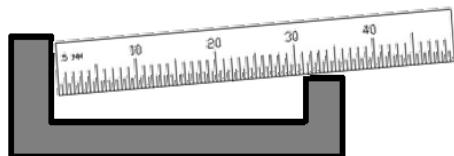
• الأخطاء النظامية (absolute error) :

الخطأ النظمي هو الخطأ الذي يتخذ دائما نفس القيمة عند استخدام نفس طريقة القياس للكمية المقاسة تحت الشروط البيئية نفسها. ومن أسباب تواجد الأخطاء النظمية الرئيسية هو خطأ في معايرة الجهاز المستخدم مثلاً أو وجود عيب محسات القياس وغيرها ويمكن معالجة هذه الأخطاء في نتيجة القياس عند حساب القيمة .

• الأخطاء غير المنطقية (Illegitimate error) :

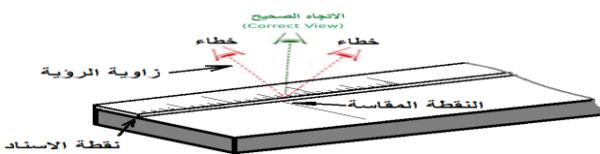
هو خطأ منطقي ينتج من اخطاء في مؤشر جهاز القياس أو شاشة عرض القيمة ، أو خطأ بشري في قراءة القيمة بالخطأ أو قد يكون نتيجة عطب في الجهاز ومن هذه الأخطاء هي :

خطأ التباين (أي خطأ المحاذاة Misalignment Error) : إحدى حالات الخطأ في قراءة البعد نتيجة تغيير وضع جهاز القياس (أي تغيير مكان النظر إلى المقاس)



شكل رقم (3) [1]

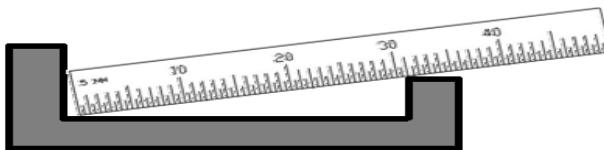
خطأ الرؤية (Visual Error) : ينشأ عن قراءة خطأ للمقاس عند النظر إليه.



شكل رقم (4) [1]

خطأ التداول باليد (Handling Error – Position Error) :

الشكل التالي يوضح أخطاء القياس بسبب تداول غير صحيح لأداة القياس المراد قياسها أثناء القياس .



شكل رقم (5) [1]

ان علم القياس ذو مجال واسع يمكن تقسيمه إلى ثلاثة فرعية:

1- علم القياس الأساسي أو العلمي: كل ما يتعلق بإنشاء أنظمة وحدات القياس وتطوير أساليب القياس وتحقيق معايير القياس، ونقل امكانية الاسناد من هذه المعايير إلى المستخدم.

2- علم القياس التطبيقي أو الصناعي: كل ما يتعلق بتطبيق علم القياس على التصنيع والعمليات الأخرى ذات الصلة واستخدامها بما يضمن ملائمة أدوات القياس ومعاييرتها ومراقبتها مدى جودتها للفياس.

3- علم القياس القانوني: كل ما يتعلق بالمطالبات والضوابط القانونية للفياسات ووحداتها وطرقها وأدوات الفياس لحماية المستهلك والتجارة.

8.1 طرق القياس [1]

1- طرق قياس مباشرة: وهذا النوع من القياس هو الذي يهتم بحساب النسب المادية التي يسهل تقسيمها وضبطها في نظم وكميات وأنصبة وحسابات مختلفة، كما يمكن المقارنة بينها بسهولة، والأهم من ذلك أن نتيجتها تظهر فور القيام بعملية القياس، وتلك العمليات تتطبق على قياس الطول والوزن والسرعة والمسافة والحجم والكمية إلخ.

2- طرق قياس غير مباشرة: وهذا النوع من القياس هو الذي يهتم بقياس النسب المحسوسة وغير المادية والتي لا يمكن جمعها ودمجها وتقسيمها في إطار واضح، كما أنها تتم عبر مراحل عديدة تحتاج لتقديرات مختلفة وقد تتعدد من شخص لآخر، على عكس القياس المباشر الذي تظهر نتيجته من ال وهلة الأولى، ومن أمثلة العمليات التي تستعمل فيها القياس غير المباشر عندما تكون بحاجة لاختبار وقياس نسب التحصيل، ونسب الذكاء، ونسب التصرف الخطي لدى الأشخاص.



الفصل الثاني النظام الدولي لمدارات القياس



2. النظام الدولي لوحدات القياس [2]

1.2 توحيد وحدات القياس

تعود جذور علم القياس الحديث إلى منتصف القرن الثامن عشر، حينما اتضح أنه ربما يصب الأمر في مصلحة جميع الدول إذا كانت وحدات القياس بينها مشتركة. في أواخر القرن الثامن عشر، كلف الملك لويس السادس عشر (آخر ملوك فرنسا) العلماء بایجاد نهج أكثر عقلانية.

2.2 نظام لجميع العصور والبشر

اقترحت المجموعة المجتمعية نظاماً مستوحاً من العالم الطبيعي، نظاماً أَعْدَ «لجميع العصور، ولكل البشر». تم تعريف المتر على أنه جزء من عشرة ملايين جزء من المسافة بين القطب الشمالي وخط الاستواء. وكان الكيلوغرام Kilogram هو كتلة لتر من الماء. ولجعل هاتين الوحدتين عمليتين بشكل أكبر، جرى الإحتفاظ بكل منهما على هيئة مادية، قضيب معدني للتعبير عن المتر، وزن ما للتعبير عن الكيلوجرام . ومع الوقت، تطور هذا النهج إلى النظام الدولي للوحدات (SI) الذي يشمل سبع وحدات أساسية: المتر لقياس المسافة، والثانية لقياس الوقت، والكيلوجرام لقياس الكتلة، والمول لقياس كمية المادة، والأمبير لقياس التيار الكهربائي، والكلفن لقياس الحرارة، والشمعة لقياس شدة الإضاءة.



وتتلخص أهمية توحيد وحدة القياس في تطوير المعايير الفنية وتطبيقها وتبسيط الإجراءات والرقابة

- لسهولة التداول وإمكانية التصدير وتحديد السعر. وسهولة الاستخدام
- مصدر لتسهيل التداول بين مختلف الدول والأفراد.
- امكانية التصدير وتحديد السعر.
- سهولة الاستخدام بين الدول ومختلف الأفراد.
- تطوير المعايير الفنية وتطبيقها.
- وتبسيط الرقابة والإجراءات.
- تسهل فهم المقياس.
- سهولة تداول المنتجات بين الدول.
- تسهل عمليات البيع والشراء.
- سهولة التبادل الصناعي والعلمي والتعليمي بين الدول.
- وغيرها من العديد من الأهميات المختلفة والمتحدة

ولضمان التوافق الدولي، أنشئ (المكتب الدولي للأوزان والمقاييس) فرنسية *Bureau International des Poids et Mesures* أو (BIPM) بموجب اتفاقية المتر. على الرغم من أن المهمة الأصلية للمكتب الدولي للأوزان والمقاييس (BIPM) كانت إنشاء معايير دولية لوحدات القياس وربطها بالمعايير الوطنية لضمان المطابقة، فقد توسيع نطاقها ليشمل الوحدات الكهربائية وقياس الضوء ومعايير القياس الإشعاع المؤين. حدث النظام المترى .

3.2 البنية الأساسية الدولية [5]

تقوم العديد من المنظمات الدولية بحفظ وتوحيد المقاييس ومنها:

• اتفاقية المتر :The Meter Convention

هي اتفاقية دولية وقعت في باريس في 20 مايو 1875 من قبل ممثلي 17 دولة تم بموجبها تأسيس المكتب الدولي للأوزان والمقاييس (BIPM)، وهو منظمة دولية تحت سلطة المؤتمر العام للأوزان والمقاييس (CGPM) وتشرف على اللجنة الدولية للأوزان والمقاييس (CIPM).

وتشكل هذه الاتفاقية هيكلًا تنظيمياً للدول الأعضاء للعمل في اتفاق مشترك بشأن جميع ما يتعلق بوحدات القياس.

• المؤتمر العام للأوزان والمقاييس (CGPM):

إن (المؤتمر العام للأوزان والمقاييس) فرنسية *Conférence générale des poids et mesures* أو (CGPM) هي الهيئة الرئيسية لصنع القرار في الاتفاقية، وتتألف من مندوبي من الدول الأعضاء ومراقبين ليس لهم حق التصويت. من الدول المنتسبة يجتمع المؤتمر عادة كل أربع إلى ست سنوات لتلقي ومناقشة تقرير CIPM واعتماد التطورات الجديدة في SI كما نصحت به CIPM.

• اللجنة الدولية للأوزان والمقاييس (CIPM):

ت تكون (اللجنة الدولية للأوزان والمقاييس) (CIPM: أو *Comité international des poids et mesures*) فرنسية من ثمانية عشر (أربعة عشر في الأصل فرداً) من دولة عضو ذات مكانة علمية عالية، ترشحهم CGPM لتقديم المنشورة إلى CGPM بشأن المسائل الإدارية والفنية. وهي مسؤولة عن عشر لجان استشارية (CCs) ، كل منها تبحث في جانب مختلف من جوانب المترولوجيا؛ تناقش إحداها قياس درجة الحرارة، والأخرى قياس الكتلة، وهكذا.

تجتمع CIPM سنويًا في سيفر لمناقشة التقارير الواردة من اللجان الجماعية، ولتقديم تقرير سنوي إلى حكومات الدول الأعضاء فيما يتعلق بإدارة وتمويل المكتب الدولي للأوزان والمقاييس (BIPM) ولتقديم المنشورة إلى CGPM بشأن المسائل الفنية حسب الحاجة. كل عضو في CIPM من دولة عضو مختلفة، مع وجود مقد ع واحد لفرنسا (تقديرًا دورها في إنشاء الاتفاقية)

• المكتب الدولي للأوزان والمقاييس (BIPM):

المكتب الدولي للأوزان والمقاييس فرنسية (BIPM: أو *Bureau international des poids et mesures*) هي منظمة مقرها في سيفر بفرنسا وتتولى مسؤولية النموذج الأولي الدولي للكيلوغرام، يوفر خدمات القياس لـ CGPM وCIPM، ويضم الأمانة العامة للمنظمات ويستضيف اجتماعاتهم . على مر السنين، تم إرجاع نماذج أولية من العداد والكيلوغرام إلى مقر BIPM لإعادة المعايرة.

مدير BIPM هو عضو بحكم منصبه في CIPM وعضو في جميع اللجان الاستشارية.



ختم المكتب الدولي للأوزان والمقاييس

شكل رقم (7)

• المنظمة الدولية لقياس القانوني (OIML):

المنظمة الدولية لقياس القانوني فرنسية (OIML: أو *Organisation Internationale de Métrologie Légale*) هي منظمة حكومية دولية أُنشئت في عام 1955 لتعزيز التنسيق العالمي لإجراءات القياس القانوني وتسهيل التجارة الدولية. يضمن هذا التنسيق للمتطلبات الفنية وإجراءات الاختبار وتنسيقات تقرير الاختبار الثقة في قياسات التجارة ويفعل من تكاليف التفاصيل وازدواجية القياس. ينشر OIML عدداً من التقارير الدولية في أربع تصنيفات:

- التوصيات: لوائح نموذجية لتحديد الخصائص المترولوجية (القياسية) ومطابقة أدوات القياس
- وثائق إعلامية: لموائنة المترولوجيا (القياس) القانونية
- مبادئ توجيهية: لتطبيق المترولوجيا (القياس) القانونية
- المنشورات الأساسية: تعرifات قواعد التشغيل لهيكل ونظام

على الرغم من أن OIML ليس لديها سلطة قانونية لفرض توصياتها وإرشاداتها على الدول الأعضاء، إلا أنها توفر إطاراً قانونياً موحداً لتلك البلدان المساعدة في تطوير تشريعات مناسبة ومنسقة لإصدار الشهادات والمعايير.

يوفـر OIML ترتـيب قبول متبادل (MAA) لأـدوات الـقياس التي تخـضع للـرقابة المـتـزـوـلـوجـيـة القـانـونـيـة، وـالـتي تـسمـحـعـنـدـ الموـافـقـةـ بـقبـولـ تـقارـيرـ التـقيـيمـ وـالـاخـبـارـ للـلـادـةـ فـيـ جـمـيعـ الـبـلـادـ الـمـشـارـكـةـ.

إـصـدـارـ الـمـشـارـكـينـ فـيـ الـاـقـافـيـةـ إـصـدـارـ تـقارـيرـ إـخـلـاءـ نـوـعـ MAAـ لـشـهـادـاتـ MAAـ عـنـ إـثـبـاتـ الـامـتـالـ الـلـمـواـصـفـةـ ISO/IEC17065ـ وـنـظـامـ تـقيـيمـ الـأـقـرـانـ لـتـحـدـيدـ الـكـفاءـةـ.

يـضـمـنـ ذـلـكـ توـافـقـ شـهـادـةـ أـجـهـزةـ الـقـيـاسـ فـيـ بـلـدـ ماـ مـعـ عـمـلـيـةـ إـصـدـارـ الـشـهـادـاتـ فـيـ الـبـلـادـ الـمـشـارـكـةـ الـأـخـرـىـ،ـ مـاـ يـسـمـحـ بـتـداـولـ أـجـهـزةـ الـقـيـاسـ وـالـمـنـتـجـاتـ الـتـيـ تـعـتـمـدـ عـلـيـهـاـ.

• التعاون الدولي لاعتماد المختبرات (ILAC)

التعاون الدولي لاعتماد المختبرات (ILAC) هي منظمة دولية لوكالات الاعتماد المشاركة في اعتماد هيئات تقييم المطابقة. وتضع معايير لممارسات وإجراءات الاعتماد، وتعترف بمرافق المعايرة المختصة وتساعد البلدان على تطوير هيئات الاعتماد الخاصة بها. بدأت ILAC في الأصل كمؤتمر في عام 1977 لتطوير التعاون الدولي لنتائج الاختبارات والمعايرة المعتمدة لتسوييل التجارة. في عام 2000، وقع 36 عضواً على ILAC اتفاقية الاعتراف المتبادل (MRA)، مما يسمح بقبول عمل الأعضاء تلقائياً من قبل الموقعين الآخرين، وفي عام 2012 تم توسيعه ليشمل اعتماد هيئات التفتيش.

من خلال هذا التوحيد القياسي، يتم تلقائياً الاعتراف بالعمل المنجز في المختبرات المعتمدة من قبل الموقعين دولياً.

من خلال MRA تشمل الأعمال الأخرى التي تقوم بها ILAC الترويج لاعتماد المختبرات وهيئات التفتيش، ودعم تطوير أنظمة الاعتماد في الاقتصادات النامية.

• اللجنة المشتركة للأدلة في علم القياس

إن اللجنة المشتركة للأدلة في القياس (JCGM) هي لجنة أنسأت وتحافظ على دليلين للقياس بليل للتعبير عن الارتياح (الشـركـ) في الـقـيـاسـ (GUM)ـ وـالمـفـرـدـاتـ الـدـولـيـةـ لـالـقـيـاسـ -ـ الـمـفـاهـيمـ الـأـسـاسـيـةـ وـالـعـامـةـ وـالـمـصـطـلـحـاتـ المرتبطةـ JCGMـ (VIM)ـ هوـ تـعاـونـ بـيـنـ ثـمـانـيـ منـظـمـاتـ شـريـكـةـ:

- المكتب الدولي للأوزان والمقاييس(BIPM)
- اللجنة الكهروتقنية الدولية(IEC)
- الاتحاد الدولي للكيمياء السريرية والطب المختبوري(IFCC)
- المنظمة الدولية للمعايير(ISO)
- الاتحاد الدولي للكيمياء البحتة والتطبيقية(IUPAC)
- الاتحاد الدولي للفيزياء البحتة والتطبيقية(IUPAP)
- المنظمة الدولية لقياس القانوني(OIML)
- التعاون الدولي لاعتماد المختبرات(ILAC)

لدى JCGM مجموعتي عمل: JCGM-WG1 و JCGM-WG2. تعيين كل منظمة عضو ممثلاً واحداً وما يصل إلى JCGM-WG1 مسؤول عن GUM و JCGM-WG2 عن VIM. تعين كل منظمة عضو ممثلاً واحداً وما يصل إلى JCGM-WG1 خبيرين لحضور كل اجتماع، ويمكن أن تعين ما يصل إلى ثلاثة خبراء لكل مجموعة عمل.

4.2 البنية الأساسية الوطنية [5]

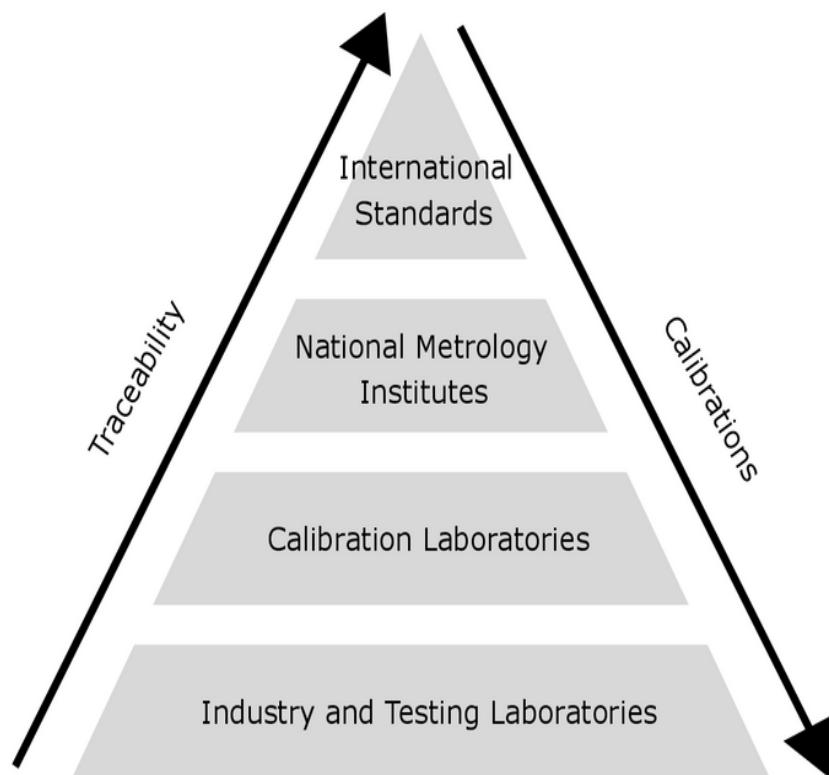
نظام القياس الوطني (NMS) عبارة عن شبكة من المختبرات ومرافق المعايرة وهيئات الاعتماد التي تنفذ وتحافظ على البنية الأساسية للقياس في الدولة. يضع NMS معايير القياس، مما يضمن دقة واتساق وقابلية المقارنة وموثوقية القياسات التي تتم في الدولة. تعرف الدول الأعضاء الأخرى بقياسات الدول الأعضاء في اتفاقية الاعتراف المتبادل CIPM (CIPM MRA)، وهي اتفاقية معاهد القياس الوطنية. اعتباراً من مارس 2018، كان هناك 102 موقعاً على اتفاقية CIPM MRA، والتي تتكون من 58 دولة عضو و40 دولة منسبة و4 منظمات دولية.

5.2 معاهد علم القياس [5]

يتمثل دور المعهد الوطني للقياس (NMI) في نظام القياس في الدولة في إجراء القياس العلمي، وتحقيق الوحدات الأساسية، والحفاظ على المعايير الوطنية الأولية. يوفر NMI إمكانية التتبع للمعايير الدولية لبلد ما، مما يرسخ التسلسل الهرمي الوطني للمعايرة. لكي يتم التعرف على نظام القياس الوطني دولياً من خلال ترتيب الاعتراف المتبادل CIPM، يجب أن تشارك NMI في المقارنات الدولية لقدرات القياس الخاصة بها. ويتحقق BIPM بقاعدة بيانات للمقارنة وقائمة بقدرات المعايرة والقياس (CMCs) للبلدان المشاركة في CIPM MRA. لا يوجد في كل البلدان معهد مركزي لقياس. بعضها لديه NMI رائد والعديد من المعاهد اللامركزية المتخصصة في معايير وطنية محددة. بعض الأمثلة على NMI هي:

المعهد الوطني للمعايير والتكنولوجيا (NIST) في الولايات المتحدة
والمجلس الوطني للبحوث (NRC) في كندا
المعهد الكوري لبحوث المعايير والعلوم (KRISS)
ومختبر الفيزياء الوطنية في الهند (NPL-Indi)

تعتبر مختبرات المعايرة مسؤولة بشكل عام عن معايير الأجهزة الصناعية. مختبرات المعايرة معتمدة وتتوفر خدمات المعايرة لشركات الصناعة، مما يوفر رابطاً للتتبع يعود إلى المعهد الوطني للقياس. نظراً لأن مختبرات المعايرة معتمدة، فإنها توفر للشركات رابط إمكانية التتبع لمعايير القياس الوطنية كما في الشكل رقم (8).



شكل رقم (8) يبين هرم تتابع المقاييس [6]

6.2 هيئات الاعتماد [5]

تعتمد المنظمة عندما تقرر هيئة موثوقة، من خلال تقييم موظفي المنظمة وأنظمة الإدارية، أنها مؤهلة لتقديم خدماته للاعتماد الدولي، يجب أن تمثل هيئة اعتماد الدولة للمتطلبات الدولية وهي بشكل عام نتاج تعاون دولي وإقليمي يتم تقييم المختبر وفقاً للمعايير الدولية مثل ISO/IEC17025 المتطلبات العامة لكفاءة مختبرات الاختبار والمعايير لضمان اعتماد موضوعي وموثوق تقنياً، تكون الهيئات مستقلة عن مؤسسات أنظمة القياس الوطنية الأخرى. الرابطة الوطنية لمستندات الاختبار في أستراليا، وخدمة اعتماد المملكة المتحدة ، ومجلس الاعتماد الوطني لمختبرات الاختبار والمعايير في الهند، وهي أمثلة على هيئات الاعتماد.

7.2 الآثار المترتبة

لعلم القياس تأثيرات واسعة النطاق على عدد من القطاعات، بما في ذلك الاقتصاد والطاقة والبيئة والصحة والتصنيع والصناعة وثقة المستهلك ، تعد تأثيرات المتراولوجيا على التجارة والاقتصاد من أكثر تأثيرات المجتمع وضوحاً.

لتسهيل التجارة العادلة والدقيقة بين الدول يجب أن يكون هناك نظام قياس متفق عليه.

يعد القياس الدقيق والتنظيم الدقيق للمياه والوقود والغذاء والكهرباء أمراً بالغ الأهمية لحماية المستهلك وتعزيز تدفق السلع والخدمات بين الشركاء التجاريين .

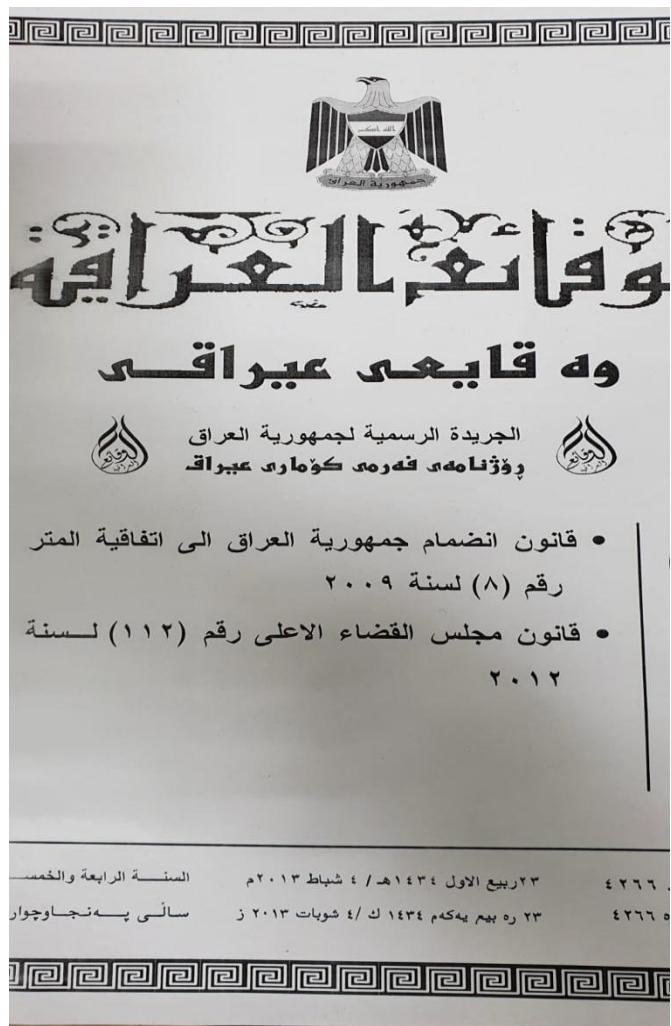
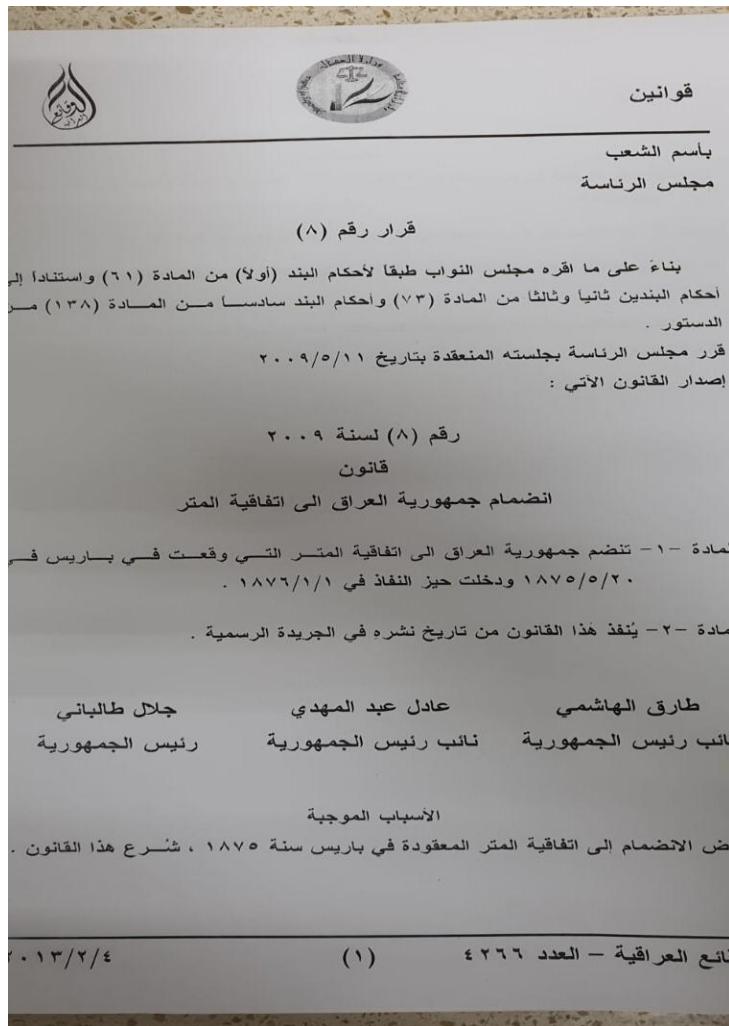
إن نظام القياس المشترك ومعايير الجودة يفيد المستهلك والمنتج؛ يقلل الإنتاج وفقاً لمعايير مشترك التكلفة ومخاطر المستهلك ، مما يضمن أن المنتج يلبي احتياجات المستهلك .

يتم تقليل تكاليف المعاملات من خلال زيادة فورات الحجم . فقد أشارت العديد من الدراسات إلى أن زيادة توحيد القياس له تأثير إيجابي على الناتج المحلي الإجمالي .

في المملكة المتحدة، كان ما يقدر بنحو 28.4 في المائة من نمو الناتج المحلي الإجمالي في الفترة من 1921 إلى 2013 نتيجة للتوحيد القياسي

في كندا بين عامي 1981 و2004، كان ما يقدر بتسعة في المائة من نمو الناتج المحلي الإجمالي مرتبطة بالتقيس، وفي ألمانيا تقدر الفائدة الاقتصادية السنوية للتوحيد القياسي بنحو 0.72 في المائة من الناتج المحلي الإجمالي .

قللت المقاييس القانونية الوفيات والإصابات العرضية باستخدام أجهزة القياس، مثل رادارات السرعة وأجهزة قياس الكحول، من خلال تحسين كفاءتها وموثوقيتها . يعتبر قياس جسم الإنسان أمراً صعباً، مع ضعف التكرار وقابلية التكاثر، كما تساعد التطورات في علم القياس على تطوير تقنيات جديدة لتحسين الرعاية الصحية وتقليل التكاليف . وتعتمد السياسة البيئية على بيانات البحث، والقياسات الدقيقة مهمة لتقدير تغير المناخ والتنظيم البيئي. بصرف النظر عن التنظيم، فإن علم القياس ضروري في دعم الابتكار، وتتوفر القدرة على القياس بنية تحتية فنية وأدوات يمكن استخدامها بعد ذلك لمتابعة المزيد من الابتكار. من خلال توفير منصة تقنية يمكن بناء الأفكار الجديدة عليها وعرضها بسهولة ومشاركتها، وتسمح معايير القياس باستكشاف الأفكار الجديدة والتوسيع فيها .



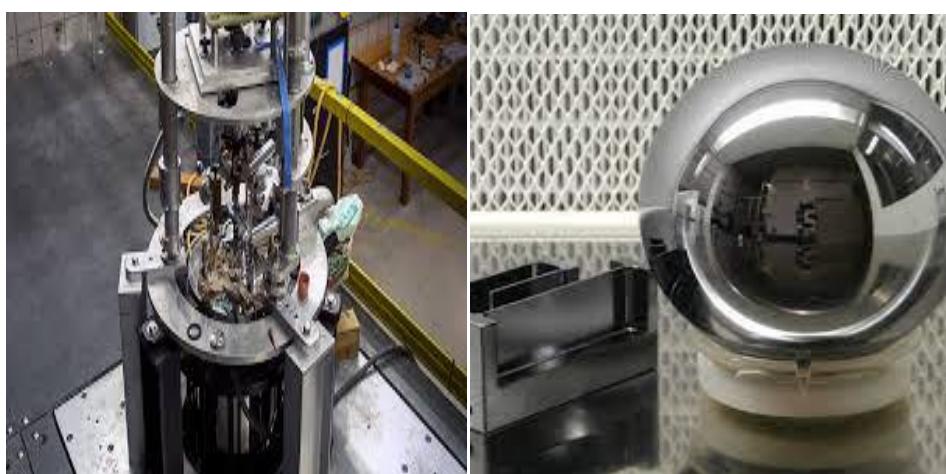
شكل رقم (٩) جريدة الواقع العراقية الرسمية والتي تتضمن قانون انضمام جمهورية العراق الى اتفاقية المتر



kg

الفصل الثالث

تعريف الكيلوجرام



3. التعريف الجديد للكيلوغرام [7]1.3 الكيلوغرام

تعتبر وحدة الكتلة (الكيلوغرام) الاساس في مترولوجيا الكتلة هو وحدة قياس دولية مثل المتر والثانية ، وهو واحد من المقاييس السبعة الأساسية التي يطلق عليها اسم النظام الدولي للوحدات أو النظام المترى واختصاره SI ، قد تم تحديد الكيلوغرام بشكل رسمي في معاهدة المتر عام 1875

وهو عبارة عن اسطوانة من البلاتين اريديوم بنسبة 90% بلاتينوم و 10% اريديوم قطرها يساوي ارتفاعها ويساوي 39mm. موضوعة تحت ثلات حاويات زجاجية مغلقة على شكل جرس في المكتب الدولي للأوزان والمقاييس في باريس (سيفر) . وفي ذلك الوقت وجد العلماء إن أفضل طريقة لاتفاق على وزن للكيلو غرام هي من خلال تشكيل قطعة من المعدن أطلق عليها اسم "Le Grand K" ، وعلى مدار قرن من الزمان تم الرجوع إلى تلك القطعة كمعيار لجميع المقاييس العلمية باعتبارها نقطة مرجعية ثابتة ، وتحفظ المختبرات الوطنية للقياس بنسخ من النموذج الدولي للكيلوغرام لمعايير القياسات في بلادها ، وتعود النسخ إلى باريس كل 40 عاماً لمعايرتها مقابل النموذج الدولي للكيلوغرام الذي اشتهر باسم (الكيلوغرام الكبير Le Grand K) . كما في الشكل رقم (10)



شكل رقم (10) [8] (الكيلوغرام الكبير Le Grand K)

The International Prototype Kilogram, aka *Le Grand K*. Prototype Kilogram,
aka *Le Grand K* type Kilogram, aka *Le Grand K*.

2.3 تغيير تعريف الكيلوغرام

ما حدث أن هذه القيمة المادية المتمثلة في اسطوانة الكيلوغرام أصابها التآكل، رغم التغليف والإبعاد عن العناصر الجوية التي قد تسبب تآكلها.

فقدت هذه النسخة نحو 50 ميكروغراماً من وزنها (وزن رمث عين تقريباً). وبالتالي، فإن هذا التعريف المعياري الذي يحتمل إليه الكيلوغرام أصابه خلل، ما دعا العلماء إلى التصويت على إعفاء الأسطوانة من تمثيل قيمة الكيلوغرام، والاتجاه إلى قيمة طبيعية ثابتة لتعريفه تسمى "ثابت بلانك"، لا تغير ولا تتأكل مع الزمان.

قد لا يكون من شأن هذا الأمر تغيير الكيفية التي تشتري بها حيث أن جميع مقاييس الكتلة الحديثة مستمدة من الكيلوغرام، سواء كانت ميكروغرامات الأدوية أو الذهب أو كيلوغرامات الفاكهة أو السمك أو أطنان الصلب.

وال المشكلة أن وزن النموذج دائماً ما يتغير ، فحتى داخل الزجاجات الثلاث يلتقط النموذج جزئيات دقيقة من الأتربة ويتأثر بالغلاف الجوي. وأحياناً يحتاج إلى تنظيف وهو ما يمكن أن يؤثر على كتلته.

ويمكن أن يكون لذلك انعكاسات باللغة الشأن فإذا فقد النموذج جزءاً من كتلته فسيزيد وزن الذرات من الناحية النظرية في حين ينبغي أن يزن الكيلوغرام كيلوغراماً على الدوام

ويحاول العلماء منذ عقود تحديد قيمة ثابتة للكيلوغرام مستمدة من الفيزياء الثابتة بذات الطريقة التي تصرفوا بها إزاء وحدات القياس الأخرى التي يشرف عليها المكتب الدولي للأوزان والمقاييس.

لكن العلماء اتفقوا على إعادة تعريف قيمة الكيلوغرام فيما وصفوه بقرار تاريخي سيزيد دقة المقاييس العلمية.

ويمكن استخدام ما يعرف باسم "ثابت بلانك" ، وهو أحد ثوابت الفيزياء الكمية، وميزان كبيل، وهو آلة وزن باللغة الدقة، لحساب كتلة جسم باستخدام قوة كهربية مغناطيسية مقاسة بدقة.

سيدخل التعريف الجديد حيز التنفيذ في 20 مايو 2019. من وقتها فصاعداً، فإن كل واحدة من السبع وحدات في نظام الوحدات العالمي، لن تُعرَّف بقيمة مادية، بل بقيم طبيعية ثابتة.

إعادة التعريف ليس شيئاً سهلاً، واستغرقه لعقود لم يأت من فراغ. فـ«ثابت بلانك» الذي سيعتمد عليه تعريف الكيلوغرام، ضئيل جداً واستغرق العمل حسابات دقيقة وشديدة التعقيد باستخدام جهاز يسمى «Kibble Balance».

3.3 تعريف الكيلوغرام بدلالة ثابت بلانك [7]

في عام 2010 تقدمت اللجنة الدولية للأوزان والمقاييس CIPM إلى المؤتمر العام للأوزان والمقاييس CGPM باقتراح مفاده أن يتم تعريف الكيلوغرام بدلالة ثابت بلانك وهذا التعريف يسمح من الناحية النظرية باستخدام أي جهاز قادر على تحقيق الكيلوغرام بدلالة ثابت بلانك شرط أن يكون معطياته على درجة كافية من الدقة والثبات والتكرارية وقد يكون ميزان واط Watt balance قادر على ذلك.

وقد انتهت اللجنة الفنية المعنية باعتماد تعريف الكيلوغرام إلى عدد من الاشتراطات أهمها :

١. تحقيق قياس لكتلة بلا تاكدية تصل إلى ٢٠ جزء في المليار باستخدام التجربتين المستخدمتين.
٢. يجب أن يكون التوافق بين نتائج التجربتين في حدود ٥٠ جزء في المليار.
٣. في التجربة الواحدة يجب أن تكون التكرارية في حدود ٢٠ جزء في المليار.

4.3 الثابت الفيزيائي Constant Physical [7]

الثابت الفيزيائي، هو قيمة عدديّة لا تتغيّر، تُستخدم في المعادلات النظريّة الفيزيائيّة. وثبات تلك القيم يساعد في التأكيد من صحة تلك المعادلات والنظريّات التي تعتمد عليها.

والثوابت الفيزيائية عديدة كسرعة الضوء في الفراغ وهذه السرعة لا تتغير أبداً في الفراغ، هناك ثوابت كثيرة مثل كتل الأكترونات والبروتونات والنيوترونات ، ثابقاً لا تتغير مهما كان نوع الذرة او المادة وطبعاً ثابت بلانك h هو من أهم تلك الثوابت.

5.3 ميزان الواط watt balance

تعرف الأداة المستخدمة لهذا القياس بميزان واط watt balance ، اخترعه دكتور براين كيبيل Dr Bryan Kibble عام 1975.

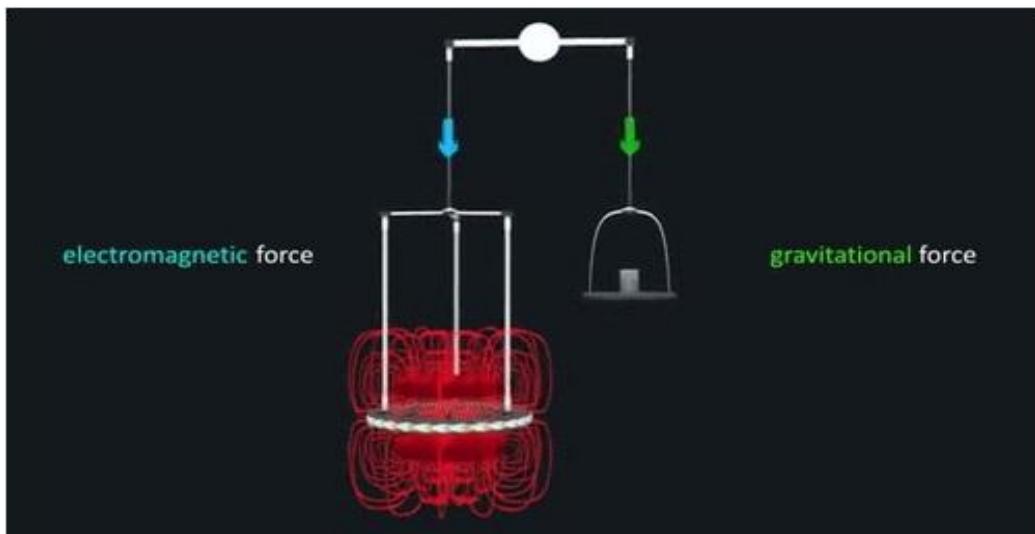
ميزان كيبيل هو مقياس معدّ جدًا أساساً ، يعمل العلماء حالياً على أعلى دقة قياس لثابت بلانك، يستخدم جهاز «الكيل» لقياس كتلة الجسم باستخدام القوة الكهرومغناطيسية، ومن خلال قياس المؤشرات الثلاثة الأساسية (سرعة الملف والتيار والجهد)، سيكون بالإمكان حساب كمية الطاقة الكهرومغناطيسية اللازمة لتحقيق توازن هذه الكتلة ضد جاذبية الأرض. وبهذه الطريقة نحصل على معيار كهرومغناطيسي شديد الدقة.

وفي السابق وحسب الطريقة التقليدية، عادةً يُستخدم الميزان حيث توضع كتلته معروفة في كفة واحدة والجسم المراد قياس كتلته في الكفة الأخرى. وبفضل قوّة الجاذبية يمكن معرفة مقدار وزن هذا الجسم بالنسبة لكتلة المعروفة.

أما بالنسبة للطريقة الحديثة في قياس الوزن باستخدام توازن كيل فيتم الاستغناء عن إحدى الكفتين ويُستخدم بدلاً منها ملف في حل مغناطيسي، وبدلاً من استخدام قوة الجاذبية لتحقيق التوازن بين الكتلة فإنّنا نستخدم القوة الكهرومغناطيسية، ومن خلال مقارنة الكتلة بهذه القوة الكهرومغناطيسية، يمكن للعلماء إجراء قياسات صارمة لثابت بلانك . كما في الشكل رقم (11).

تعتبر هذه الطريقة أكثر أمناً من المستخدمة حالياً، لأنه مثلاً إذا تضرر الكيلوغرام القياسي المستخدم حالياً بسبب حريق أو فيضان أو سرقة فسيكون من الصعب التأكد من دقة القياسات.

وعند استخدام ميزان الواط لابد من قياس الجاذبية الارضية و و بدقة بالغة في موضع استخدام الميزان واذا كانت قد قيست في مكان غير مكان الميزان لابد من التصحيح لاختلاف الارتفاع بين المكانين وطبقا لحسابات المعهد الوطني الامريكي للعلوم والتكنيات NIST يتغير وزن كتلة قدرها كيلوغرام بمقدار 316 ميكروغرام /متر .



شكل رقم (11) Watt Balance أو ميزان كيبيل Kibble Balance

في ابريل 2007 عندما استخدم ميزان الواط في المعهد الوطني الامريكي للعلوم والتقنيات NIST تبين أن مقدار اللاتاكية الكلية النسبية $36\text{ }\mu\text{g/m}$ وفي مختبر الفيزياء الوطني بانكلترا NPL تبين ان مقدار اللاتاكية الكلية النسبية هي $70.336\text{ }\mu\text{g/m}$

فإذا ما قرر المكتب الدولي للأوزان والمقاييس هذا الإقرار واصبح التعريف الجديد للكيلوغرام جزءاً من النظام الدولي لوحدات القياس ولابد من تحديد قيمة مقدار ثابت بلانك (h) حيث انه مقدار محدد بالفولت في معادلة جوزسفسون وهي :

حيث f التردد الفوتوني

ثابت بلانك و e شحنة الالكترون وبذلك يمكن الاستغناء عن النموذج الاول للكيلوغرام ، الى جانب ذلك لابد من تعين قيمة التعجيل او الجاذبية الارضية و بدقة عالية باستخدام مقياس عجلة الجاذبية ذي الكتلة الساقطة

Dropping mass gravimeter الذي يحتوي على انترفيروميتير interferometer ومصدر ضوئي عبارة عن ليزر مثبت بالايوتين .He –Ne Laser stabilized by iodine

6.3 طريقة عمل ميزان الواط [9]

ميزان الواط هو عبارة عن نسخة من ميزان الامبير ولكن اكثر دقة وبذلك الميزان كان يقىس الامبير المار في ملفين عن طريق القوة المتولدة عن مرور التيار في الملفين . في حالة ميزان الواط تتعكس الفكرة فيقياس التيار المار في الملفين الذي يحدث قوة تعادل وزن الكيلوغرام العياري، وبذلك يعرف الكيلوغرام بدلالة شدة التيار والفولت وحيث ان وحدتي التيار والفولت يرتفان على أساس الثوابت الفيزيائية مثل ثابت بلانك وشحنة الالكترون مما يعطي الكيلوغرام تعريفاً آخر بدلالة الثوابت الفيزيائية المطلقة، وهذا أفضل من التعريف الحالي الذي يعرف للكيلوغرام بدلالة النموذج الاول له المحفوظ في باريس International prototype kilogram حيث أنه معرض للتلف وتغير كتلته مع الزمن. ويستخدم وزن الكيلوغرام بعد تحديده بواسطة ميزان الواط لحساب كتلة الكيلوغرام وهذا يتضمن تحديد عجلة الجاذبية الأرضية g في مكان استخدام الميزان بدقة عالية كما في الشكل رقم (12)



© © NPL Management Ltd, 2019.

شكل رقم (12) [10]

ميزان الواط في المختبر الفيزيائي الوطني NPL في المملكة المتحدة

7.3 العلاقات الفيزيائية التي تستند عليها طريقة ميزان واط [7]

لقد اقترح هذه الطريقة العالم الفيزيائي بلواني كibble Dr Bryan Kibble في المعمل الفيزيائي الوطني NPL بالمملكة المتحدة في عام 1975 وكانت نقطة الضعف في ميزان واط هي ان النتيجة تعتمد على دقة قياس أبعاد الملفات . الا أنه قد أضيفت خطوة ثانية لازالة تاثير الابعاد الهندسية للملفات وهي المصدر الرئيسي لللاتاكدية ، وتلك الخطوة الثانوية تتضمن تحريك ملف القوة في مجال مغناطيسي معروف الفيض Flux بسرعة محددة .

وقد تم نقل ميزان الواط الذي تم عمله في NPL الى فرنسا والولايات المتحدة وسويسرا والمكتب الدولي للوزان والمقاييس BIPM لاجراء قياسات الكيلوغرام ومعرفة درجة اللاتاكدية ، وقد سجل المعهد الامريكي NIST لاتاكدية نسبة قدرها 3.6×10^{-8} .

[7] فكرة الميزان 8.3

إذا وضع سلك طوله L ويحمل تيار كهربائي I عموديا على على مجال مغناطيسي شدته B فإنه يتاثر بقوة مقدارها BLI . في ميزان الواط يتم تغيير شدة التيار بحيث أن تلك القوة تعادل تماما وزن كتلة عيارية قدرها m وهذه القوة تساوي الكتلة m مضروبة في التعليل الأرضي g وهي نفس فكرة ميزان الامبير.

لخلص العالم Kibble في ميزانه من مشكلة قياس L, B عن طريق معايرة ثانية. نفس السلك وهو عبارة عن ملف من الاسلاك الموصلة للتيار يتحرك في نفس المجال المغناطيسي بسرعة معروفة v طبقا لقانون فراداي Faradays Law للحث Induction يتكون فرق الجهد V بين نهايتي السلك يساوي BLv ومن ثم فان الكميتين المجهولتين B, L يتلاشيان من المعادلة لتصبح :

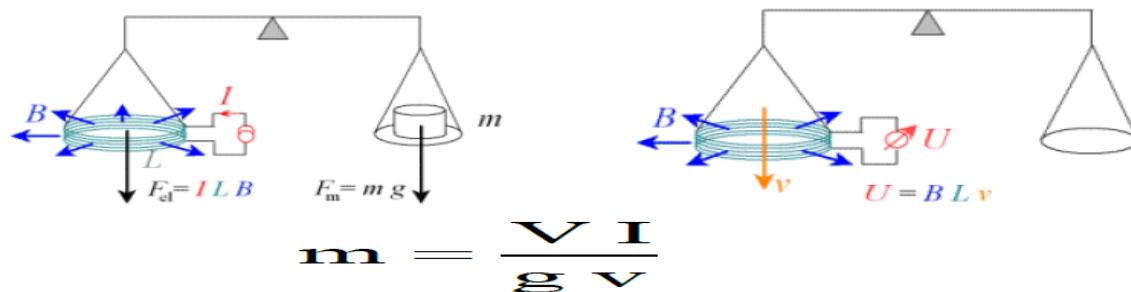
وكلا طرفي المعادلة لهما وحدات القدرة مقاسة بالواط طبقاً للنظام الدولي لوحدات القياس SI ولذلك سمي ميزان الواط . تمت القياسات بقياس التيار الكهربائي بدقة باستخدام ثابت جوسفين K_{90-j} وثابت كليتزينغ R_{90-k} ومن تعريف الواط فهو يكافئ مقدار $K^2 R_k$ بوحدات SI اي أن :

وترجم أهمية تلك القياسات في أنها قياس مباشر لثابت بلانك h

ومن معادلة 2 يتضح أن ميزان واط هو وسيلة لقياس الكتلة m

من معادلة 5 يتضح أنه لابد من قياس كل من التعجيل الارضي g وسرعة حركة الملف v . وبذلك تكون الاتاكدية في حساب الكتلة يعتمد على الاتاكدية الكلية في قياس الفولت وشدة التيار والجاذبية الارضية والسرعة.

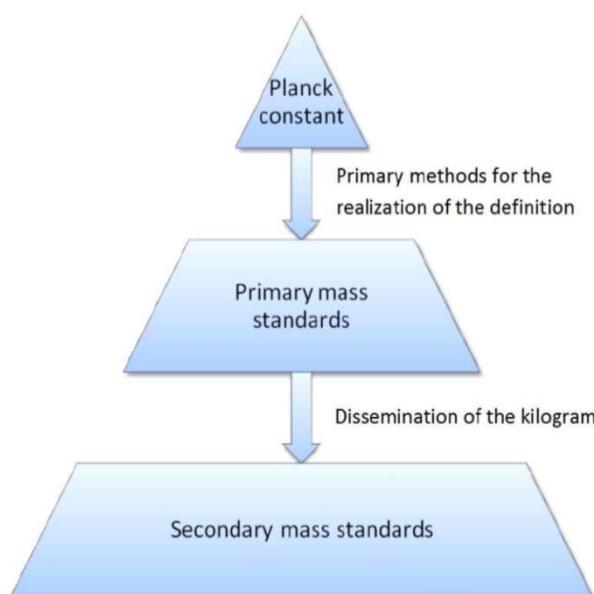
فكرة عمل ميزان الواط المستخدم لتعيين ثابت بلانك وذلك لإعاده تعريف وحدة الكتله



ويذلك يتم حساب الكتلة بمعلومية قياس الفولت وشدة التيار وقوة الجاذبية (تعجيل) والسرعة في التجربة المتحركة : يتم تحريك اللولب عند السرعة الرأسية v خلال المجال المغناطيسي بحيث يتم تحفيز الجهد U

$U \equiv B/L_y$ 6

في تجربة الوزن : يتم تعليق كتلة وملف من التوازن . يتم وضع الملف (طول السلك L في المجال المغناطيسي لكتافة التدفق B توازن قوة الجاذبية على الكتلة m بواسطة قوة كهرومغناطيسية مساوية ومعاكسة على الملف بإرسال تيار خلاله)



[11] (13) رقم شکل

التعريف الجديد للكيلوغرام

9.3 تعريف الكيلوغرام بدلالة عدد ذرات افوكادرو [12]

اعادة تعريف الكيلوغرام باستخدام تقدير أكثر دقة لعدد افوكادرو. سعى فريق من العلماء من إيطاليا واليابان وألمانيا في بحث علمي مشترك لإعادة تعريف الكيلو غرام بحلول العام 2018 وذلك من خلال الحصول على قياسات دقيقة لعدد افوكادرو، نشرت أبحاث الفريق العلمي في مجلة القياسات الفيزيائية والكيميائية *Journal of Physical and Chemical Reference Data*.

يقدر عدد افوكادرو بـ 6.022×10^{23} تقريباً وهو يمثل كمية كبيرة أكبر بكثير من عدد حبيبات الرمل على الأرض أو حتى أكبر من عدد النجوم في الكون. لكن هذا العدد يمثل عدد الجسيمات (الذرات أو الجزيئات) في مول من المادة.

مول واحد من جزيئات الماء يعادل بضعة ملاعق من السائل. حيث أن عدد افوكادرو يرتبط مع عدد من الثوابت الفيزيائية فإن قيمته يمكن ان تستخدم للتعبير عن وحدات فيزيائية أخرى مثل الكيلوغرام.

قام فريق البحث بحساب عدد افوكادرو عدة مرات في الماضي ،في كل مرة حصلوا على قيمة لعدد افوكادرو من خلال عدد الذرات في كرة كتلتها كيلو غرام واحد من السيليكون النقي جدا ،عندما يتبلور السليكون فإنه يكون خلايا مكعبة تتكون من ثمانية ذرات في كل خلية.

لهذا فإنه من الممكن حساب عدد الذرات في كرة السليكون من خلال النسبة بين الحجم الكلي للبلورة والحجم الذي تشغله كل ذرة سليكون، والتي بدورها تحسب بواسطة الخلية المكعبة.

في مطلع العام 2015 حصل العلماء على قيمة جديدة لعدد افوكادرو بنسبة شك اقل من 20 ذرة لكل مليار ونتج عن ذلك قيمة جديدة لعدد افوكادرو تقدر بـ $(11.602214082) \times 10^{23}$ حيث ان العدد بين القوسين يمثل الشك في اخر خانتين.

يقول أحد الباحثين ان التعريف الجديد يجب ان لا يبتعد عن مقدار دقة أفضل الموازين في العالم، والا فإنه عندما نغير التعريف الحالي للكيلوجرام إلى التعريف الجديد فان كل المستخدمين في مجال العلوم والصناعة والتجارة يجب ان يغيروا قيمة الكتلة لكل الاجسام الموجودة حاليا، وان مثل هذا التعديل سوف يتطلب الكثير من الوقت وقد يتسبب في حدوث الكثير من الأخطاء.

لهذا يأتي دور عدد افوكادرو قبل الشروع في اصدار التعريف الجديد للكيلوغرام بالاعتماد على ثابت بلانك يجب التأكد.

فإن قيمة ثابت بلانك مناسبة جدا بقدر الإمكان ، حيث انه يمكن استقاق ثابت بلانك من عدد افوكادرو والعكس بالعكس فان استخدام ثوابت أساسية أخرى يمكن ان يؤدي إلى تعريف أكثر دقة لعدد افوكادرو وهذا بدوره يعزز تعريف ثابت بلانك.

بالرغم من كل هذا فان عدد افوكادرو لا يعتبر طريقة رسمية لتعريف الكتلة القياسية، ويعتبر عد الذرات فحص هام لدقة أي تعريف يعتمد على ثابت بلانك.

يجب ان تكون قياسات أكثر من كيلوغرام باستخدام طرق مختلفة متقاربة جدا من بعضها البعض، كما يجب ان يحقق إعادة تعريف الكيلوغرام قياسات دقيقة وأدق من تلك المتوفرة في أكبر عدد من المختبرات.

10.3 قانون أفوگادرو

من المعروف أن الذرات عبارة عن جسيمات صغيرة الحجم، ومن الصعب التعامل معها من خلال المقاييس العادية، لذلك تم التفكير في التعامل مع عينة أو عدد كبير من الذرات، ومن أجل حساب كميات الذرات، أوجد العلماء عدد أفوگادرو، أو ثابت أفوگادرو، وهو عبارة عن عدد الذرات الموجودة في 12 جراماً من الكربون C12، أو عدد الجسيمات الموجودة في مول واحد من المادة، وقيمة عدد أفوگادرو 6.022×10^{23} ، والمول عبارة عن كمية المادة التي تحتوي على عدد من الدقائق أو الذرات أو الجزيئات مساوياً لعدد ذرات الكربون الموجودة في 12 جراماً من الكربون.

11.3 سبب اختيار ذرة الكربون كمقاييس

وقد تم اختيار ذرة الكربون كمقاييس، لأن ذرات الكربون هي الذرات الأكثر انتشاراً في الطبيعة عديماً، ويمكن قياس كتلتها بدقة، ولأن وزن مول واحد من الكربون معروف وهو 12.000 وبالتالي عدد العلماء عدد الذرات فيه ، ومن ثم تم تحديد كمية الجسيمات في مول من المادة وهو عدد أفوگادرو.

• مثال (1): احسب عدد ذرات الكربون في 12 جراماً من الكربون، إذا علمت أن كتلة ذرة واحدة من الكربون تساوي 23×10^{-23} ؟

$$\text{الحل: عدد ذرات الكربون} = (23 \times 10^{-23}) / 12 = 23 \times 10^{-24}$$

12.3 تحقيق الكيلوغرام على أساس ثابت أفوگادرو

يطلق على هذه الطريقة مشروع أفكادرو Avogadro project وفيه يكون الكيلوغرام على شكل كرة قطرها 93.6 mm مصنوعة من السيليكون وقد اختير السيليكون لأن طريقة عمل بلورة أحادية عالية النقاوة وخالية من أي تشوهات قد أصبحت معروفة جيداً نظراً لاستخدامها في صناعة أشباه الموصلات. ولعمل الكيلوغرام العياري تستخدم بلورة أحادية على هيئة قضيب وتعيين نسبة النظائر بها باستخدام مطیاف كتلة لتحديد متوسط الكتلة الذرية النسبية.

قطع البلورة الاحادية على شكل كرة ثم يتم صقلها ويقاس حجم البلورة بعد ذلك باستخدام جهاز التداخل الضوئي بدقة تصل إلى $\pm 0.3\text{mm}$ في قياس نصف القطر. وتقاس المسافات بين الذرات في الشبكة البلورية وهي تقريباً 192pm وباستخدام مقياس تداخل ماسح بالأشعة السينية x-ray scanning interferometer وهو يسمح بقياس المسافات بين الذرات باللاتاكية تصل إلى 3 أجزاء في المليون ، وبمعرفة حجم الكرة ومتوسط الوزن الذري لها والمسافات البنية بين الذرات يمكن حساب قطر الكرة بدقة عالية تمكن من صقلها لتصل كتلتها إلى كيلوغرام.

وتم دراسة تأثير الزمن على ثبات كتلة الكيلوغرام وكذلك تأثير الجو المحيط وهل من الأفضل أن يحفظ تحت الجو العادي أم تحت جو مفرغ من الهواء إلا أنه لا يوجد كيلوغرام أمامي على درجة عالية من الثبات بحيث يمكن المقارنة به .

هذا قضية أخرى يجب أخذها بنظر الاعتبار هي أن السيليكون ينكسد ويكون طبقة رقيقة من الاوكسيد سماكتها حوالي من 5-10 ذرة من ثاني اوكسيد السيليكون وأول اوكسيد السيليكون وهذه الطبقة تزيد قليلاً من كتلة كرة السيليكون وهذا التأثير

يجب اخذه بنظر الاعتبار عند صقل الكرة والضبط النهائي لابعادها ، هذه المشكلة لا تحدث في حالة الكيلوغرام المصنوع من سبيكة البلاتين – اريوم كما انها تؤكد على اختيار طريقة التنظيف التي لاتسمح بتغير سمك طبقة الاوكسيد.

هناك اتجاهان لتصنيع الكيلوغرام من السليكون الاتجاه الاول هو باستخدام السليكون الطبيعي المكون من ثلاثة نظائر ، النظيران الثقيلان منها و هما Si^{29} و Si^{30} يكونان 7.78% من السليكون الطبيعي وهذا الاتجاه يحقق بدقة مقدار الكيلوغرام بالنسبة C^{12} حيث أن كتل الثلاث نظائر معروفة جيدا بالنسبة لكاربون ¹² (اللاتاكدية النسبية جزء بالبليون $1ppb$ او اقل)

اما الاتجاه الثاني فهو باستخدام نظير واحد للسليكون هو Si^{28} وله كتلة ذرية نسبية مقدارها (19)27.9769265325 ويتم ذلك بفصل هذا النظير عن باقي النظائر باستخدام سبكترومتر لکاف *Mass spectrograph* ولتصل الى سليكون Si^{28} عالي النقاوة وخالي تقريبا من باقي النظائر، وبذلك ثبتت قيمة ثابت افاكادرو كما يتم ثبات الكتلة الذرية لـ Si^{28} وبذلك الطريقة ينفصل تعريف الكيلوغرام عن الـ C^{12} ويعرف الكيلوغرام على انه يساوي حوالي 35.74374043 مول من ذرات Si^{28} . والنموذج الاول من كرة السليكون المكونة من Si^{28} فقط لابد ان تحيد قليلا عن مقدار المولات المذكورة لكي نعادل تاثير الشوائب النظائرية وكذلك الاكسيد المتكونة علي السطح.

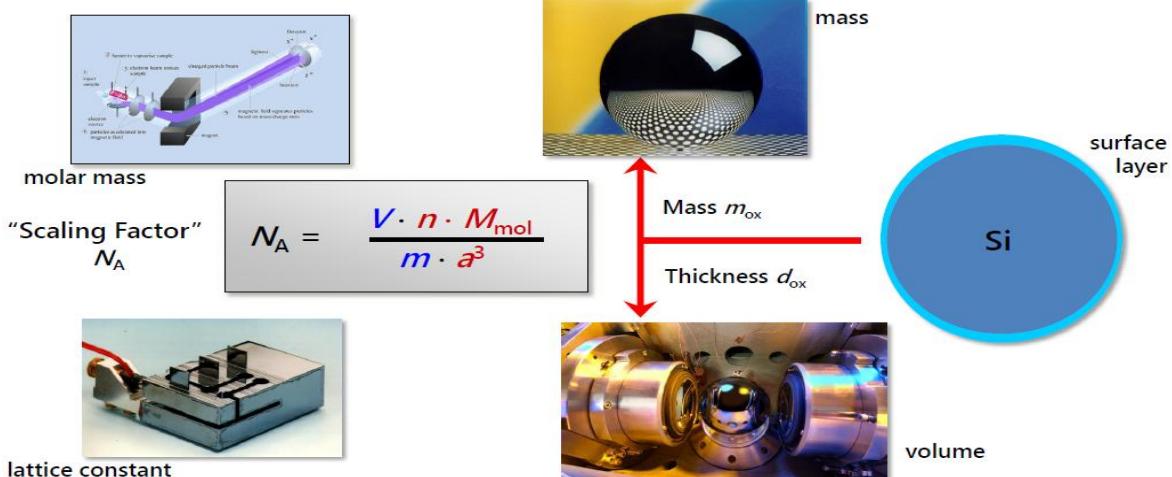


شكل رقم (14) [12]

كرة السليكون

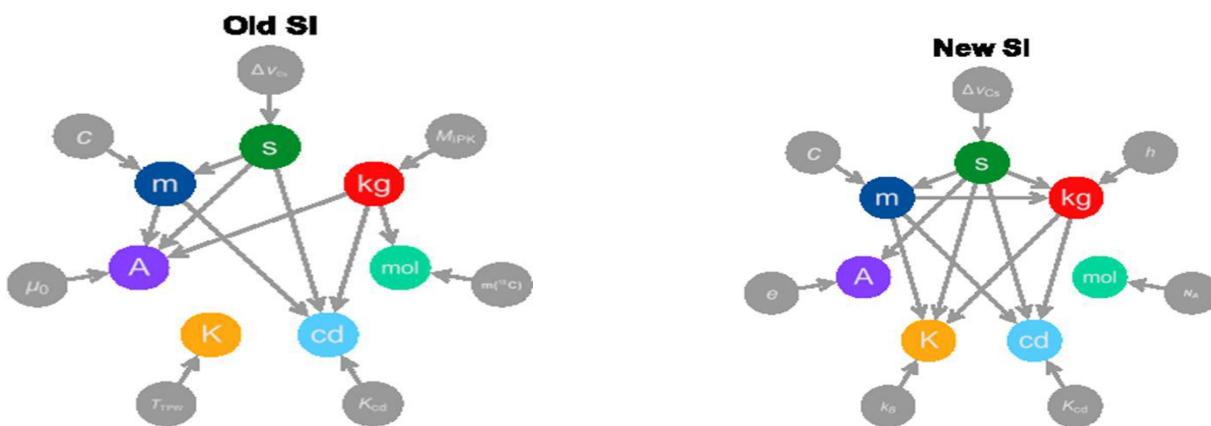
في مشروع تحديد عدد افகادرو ، وفي تجارب تم اج راؤها في المعهد التقني الفيزيائي للمعايرة الالماني PTB لغرض تحديد عدد افکادرو N_A ومن خلال العلاقة الرياضية المعروفة لتحديد عدد افکادرو والمبنية أدناه والتي تعتمد على حجم وكثافة وعدد الذرات والشبكة البلورية (Lattice) والكتلة المولارية .

Measuring Avogadro's Constant



13.3 وحدات القياس العالمية الجديدة [13]

في يوم الجمعة 16 نوفمبر 2018، في مركز مؤتمرات على بعد خطوات من قصر فرساي، عُقدت جلسة المؤتمر السادس والعشرين للمعايير والأوزان بين ممثلي 60 دولة، من بينهم دولتان عربيتان، هما الإمارات العربية المتحدة والكويت، إذ جرى التصويت على إلغاء أسطوانة البلاتينيوم والإيريديوم من الخدمة، وإعادة تعريف الكيلوغرام، وثلاث وحدات أخرى أيضاً هي «المول» لقياس كمية المادة، «الأمبير» لقياس التيار الكهربائي، و«الكلفن» لقياس درجة الحرارة. في قرار وصفوه بالتاريخي ورجحوا أن يزيد من دقة المقاييس العلمية .



وحدات القياس القديمة

شكل رقم (16) [14]

وحدات القياس الجديدة

ومن المعروف أن وحدات القياس يجب أن تتمتع بالدقة والثبات، وهو ما يتحقق من خلال تحديد وحدة القياس بما يتفق مع قوانين الطبيعة، وهناك وحدات قياس مستخدمة حول العالم، غير قائمة على ثوابت فيزيائية وطبيعية وهي، الأمبير لقياس التيار الكهربائي، والكلفن لقياس درجة الحرارة، والمول لقياس كتلة الذرات المكونة للمادة، والكيلوغرام لقياس الوزن، وهو ما دفع علماء القياس العام الماضي إلى الاتفاق على التوقف عن استخدامها.

والوحدات التي غيرت هي : الكيلوغرام والمول والأمير والكلفن .

Kilogramme

Kilogram

الكيلوغرام

قبل العام ٢٠١٨ ، كان يعتمد على مجسم من البلاتين محفوظ في فرنسا منذ العام ١٨٨٩ وهو ما يعرضه لعدم الدقة بسبب التغيير الذي قد يطرأ عليه عبر السنين.



(الصورة تمثل أحد النماذج التقليدية لـ ١ كلغ والتي سوف يستغنى عنها).

التعريف القديم

على قيمة ثابتة بلانك (Planck's constant) وقد اعتمد لها
القيمة:

$$h = 6.62607015 \times 10^{-34} \text{ J.s}$$

الكتلة المعادلة لـ $1.4521475 \times 10^{40} \times (h \cdot v_{Cs}/c^2)$ وهو

ما يعتمد على ثابتة بلانك h ، تردد السيفيزيوم v_{Cs} و سرعة الضوء c .

ارتكازه منذ العام
٢٠١٨

التعريف الجديد

ماذا يقيس؟

المول

Mole

قبل العام ٢٠١٨ ، كان يعتمد على تعريف الكيلوغرام.

التعريف القديم

على ثابتة أفوگادرو (Avogadro's constant) وقد اعتمد لها
القيمة:

$$N_A = 6.02214076 \times 10^{23}$$

المول يحتوي على $6.02214076 \times 10^{23}$ وحدة.

ارتكازه منذ العام
٢٠١٨

التعريف الجديد

ماذا يقيس؟

Ampère	Amper	الأمبير
قبل العام ٢٠١٨، كان يعتمد على القوة التي تنشأ بين تيارين يمران عبر سلكين مستقيمين متوازيين طوليين، وهي تجربة غير قابلة للتحقق والقياس بدقة.	التعريف القديم	
على قيمة الشحنة الأساسية (elementary charge) وقد اعتمد لها القيمة:	ارتكازه منذ العام ٢٠١٨	التعريف الجديد

$e = 1.602176634 \times 10^{-19} C$

إلكترون $10^{19} \times (1/1.602176634)$ الأمبير يعادل مرور بالثانية.

ماذا يقيس؟

Kelvin	Kelvin	الكلفن
قبل العام ٢٠١٨، كان تعريف الكلفن يعتمد على النقطة الثلاثية حيث يوجد الماء في الحالات الثلاث، وهو أمر متعلق بمدى صفاء المياه، مما يصعب القياس بدقة المطلوبة.	التعريف القديم	
على ثابتة بولتزمان (Boltzmann's constant) وقد اعتمد لها القيمة:	ارتكازه منذ العام ٢٠١٨	التعريف الجديد

$k = 1.380649 \times 10^{-23} J/K$.

ارتفاع الحرارة $1K$ يعادل ارتفاع الطاقة $J^{-23} \times 10^1$.

ماذا يقيس؟

المناقشة 14.3

الطريقة الجديدة باستخدام ميزان كيل المستخدمة لقياس الكتلة لا تعتمد على شيء مادي، ومن المعروف بأن الأشياء المادية تتغير دائماً.

بهذا التعريف الجديد خرجنا من المادة، فهذه النسخة الام أو الأسطوانة البلاستيكية مادة مُصنَّعة ومعرضة لزيادة الوزن ونقصانه بتغير درجة الحرارة، وعُرضة للدمار والتآكل والغبار بسبب العوامل البيئية، إذا تغيّرت ستتغير كل القياسات التي تعتمد عليها، وإذا تعرضت للسرقة، سيصاب نظام القياس العالمي بالفوضى. وقد طرأ عليها بالفعل بعض التغيرات الطفيفة، إذ فقدت 50 ميكروغرام من وزنها، بل وُجدت اختلافات بينها وبين النسخ المطابقة لها، مما سبب قلقاً بين عدد من العلماء في استخدامها لتحديد الأوزان بدقة. سيمكّنا النظام الجديد من التأكيد من صحة هذا الوزن في أي وقت، دون الحاجة إلى الرجوع إلى «الألف الكبيرة» في كل مرة.

تجربة ميزان كيبل (ميزان الواط) هي تحقيق التوازن بين قوة الجاذبية التي تؤثر على الكتلة والقوة المتولدة عن تيار كهربائي في ملف موجود داخل مجال مغناطيسي، ومن ثم يمكن حساب الكتلة بطريقة مباشرة عن طريق مقارنة القدرة الميكانيكية إلى القدرة الكهربائية (القدرة الميكانيكية والكهربائية كلاهما تقاس بالواط ومن هنا سمى بميزان الواط) وتتضمن التجربةقياس الجهد والتيار المار خلال الملف، كما تتطلب أيضا قيمة دقيقة لتسارع الجاذبية.

هذه الدقة الشديدة انتصار كبير للعلماء وللطريقة التي يتطور بها العلم.

يصرح "المختبر الفيزيائي الوطني (NPL)" بأن هذا التغيير ربما لا يكون مهمًا عندما نقيس كيلو من السكر، لكنه سيؤثر كثيراً حين يجيء الأمر مثلاً للجرعات الدوائية، فالكميات الضئيلة قد تكون قاتلة، وسيبني تغيير التعريف أساساً ثابتاً يعتمد عليه مستقبلاً في العلوم والصناعة.

الفصل الرابع

الاستنتاجات والتوصيات



4. الاستنتاجات والتوصيات1.4 الاستنتاجات

- عند تعريف الوحدات الأساسية سيصبح النظام الدولي أكثر استقراراً وسيكون لدينا نظام متماسك ومتناوب وأثره على مجالات الفياس المختلفة .
- ان استخدام الثوابت الطبيعية وثبات تلك القيم يساعد في التأكد من صحة تلك المعادلات والنظريات التي تعتمد عليها.
- اعادة تعريف الكيلوغرام ليس لها تأثير عملي حيث ان المقارنات الدولية تتضمن اتساقها ، كما أن حالات عدم اليقين التي تقدمها المؤسسات لعملائها في المعايرة لن تتأثر على نطاق واسع .
- تعريف الكيلوغرام من حيث ثابت بلانك ، يضمن الاستقرار على المدى الطويل في نظام وحدات القياس SI لتحقيق الكيلوغرام بطريقة مناسبة.
- يعد ميزان Kibble من الطرق الجديدة والتي يمكن للعلماء قياس الكيلوغرام بهامش خطأ يبلغ جزء من مئة مليون ما يعادل تقريرياً ربع وزن رمح العين ولديه مايكفي من الدقة والاستقرار.
- هناك مشكلة تتمثل في التكلفة الباهظة والتكنولوجيا المتقدمة المتعلقة بجهاز ميزان كيبيل، فهو لا يتتوفر سوى في اثنين فقط من معامل الفيزياء حول العالم منها المعهد الوطني للتكنولوجيا والقياس في الولايات المتحدة الأمريكية NIST، والمختبر الفيزيائي الوطني في إنجلترا .

2.4 التوصيات

- يلزم المكتب الدولي للأوزان والمقاييس BIPM ان يوفر ميزان كibble عالي الدقة لمعاييرة الكيلوغرامات المرجعية الموجودة لدى الدول التي ليس لديها مثل هذا الميزان Kibble balance.
- من الضروري ان يتم انشاء وتأهيل مختبرات قسم المقاييس وان تكون عالية الدقة وفق المتطلبات العلمية والقياسية حيث يتطلب ميزان كibble قياساً دقيقاً للغاية، لتسارع الجاذبية المحلي في المختبر، باستخدام الجاذبية في ميزان كibble .
- تفعيل المشاركة والمساهمة بالمؤتمرات والمجتمعات واللجان الفنية الخاصة بالمكتب الدولي للأوزان والمقاييس BIPM كون العراق عضو كامل العضوية منذ عام 2013 .
- تفعيل المشاركة باللجنة الدولية لوحدات القياس CGPM و CIPM واتفاقية الاعتراف المتبادل MRA .

المراجع References

- [1] بحث عن علم القياس/ القياسات وأدوات القياس Measurements and Metrology مصلحة الكفاية الإنتاجية والتدريب المهني
 Guide for the Use of the International System of Units (SI) /2008 [2]
<https://www.nist.gov/pml/weights-and-measures/guide-international-system-units-si> [3]
- [4] هيئة التقييس لدول مجلس التعاون لدول الخليج العربية / مقالة
<https://bipm.org> [5]
<https://m.marefa.org> [6]

Stock, M. (2012). Watt balance experiments for the determination of the Planck constant and the redefinition of the kilogram. *Metrologia*, 50(1), R1 [7]
<https://www.nist.gov/siredefinition/kilogram/introductions> [8]

Robinson, I. A., & Schlamminger, S. (2016). The watt or Kibble balance: a technique for implementing The new SI definition of the unit of mass. *Metrologia*, 53(5), A46 [9]

<http://www.npl.co.uk/si-units/redefining-the-si-units> [10]

SI Brochure – 9th edition (2019) – Appendix 2 / 07 July 2021 [11]
Mise en pratique for the definition of the kilogram in the SI

More precise estimate of Avogadro's number to help redefine kilogram by [American Institute of Physics](#) [12]

International Bureau of Weights and Measures. (2018). Resolution Adopted CGPM Meeting [13]

File .Unit relations in the new SI.svg/2018 [14]