تعريف الماده :
matter (anything that occupie space and mass)
٢- تعريف الكيمياء (study of matter)

- يعني الماده اي شي يحتل جزء من الفراغ وله كتله
- وتعريف الكيميا هي دراسة الماده
- تدرس الكيمياء من حيث ٣ اشياء :
- ١- composition التركيب مثل مركب الماء H2O
- ٢- structure الشكل مثل الشكل البلوري crystals
- ٣- properties الخصائص مثل نقطه الغليان boiling point والكثافه density والاشتعال flammability .

🛑هذي تعاريف احفظوه تجي مباشره
مثلاً الكيميا هو دراسه : الماده او المركب او الشكل
او الكيميا يدرس الماده من حيث ماعدا : الشكل
التركيب الخصائص والطول تختار الخطا اللي هي الطول
او هاتي مثال على composition :
زي كذا يعني واضح جداً لكن احفظوا التعار يف والامثله .

mide

Q2:- when length 2.52 length apiece five time

(2.486 - 2.487 - 2.485 - 2.484 - 2.488)??

1-good precision and good accurate

2-good precise and poor accurate

3- poor precise and poor accurate

4-poor precise and good accurate

اكبر قيمة - اصغر قيمة

اكبر من 1 ↑ Poor Pr Poorgacc

اقل من 1 ↓ good Pr goodacc

اكبر قيمة - اقل قيمة

2.484 - 2.488

الجواب :- رقم (1) فكرة الحل (يتم تطرح أكبر قيمة – أقل قيمة) لو كان الجواب أقل من واحد تكون دقيقة وصحيحة / اما اذا اكبر من 1 اختار Poor / Poor

Physical and chemical changes التغيرات الفيزيائية و الكيمائية (مهمة جدا)

Physical change تغير فيزيائي	Chemical changeتغير كيميائي
Def :-(التعريف) Change in appearance(structure) but not in composition تغير في الشكل دون حدوث تغير في التركيب	Change in structure and composition تغير في التركيب الشكل
Ex:-(مهم) كل حالات المادة تغير فيزيائي مثل Sublimation التسامي	هو التغير الذي لا يمكن ان يرجع لحالته الأصلية 1 Spoilage تعفن الطعام 2 Resting الصدأ 3 Burning الاحتراق 4 Reaction تفاعل

~~mide~~

Q1:- which of the following change is chemical and which is phy

(burning – rusting - condensation – dissolution)??

Burning	Chemical
Rusting	Chemical
Condensation	Physical
Dissolution	Physical

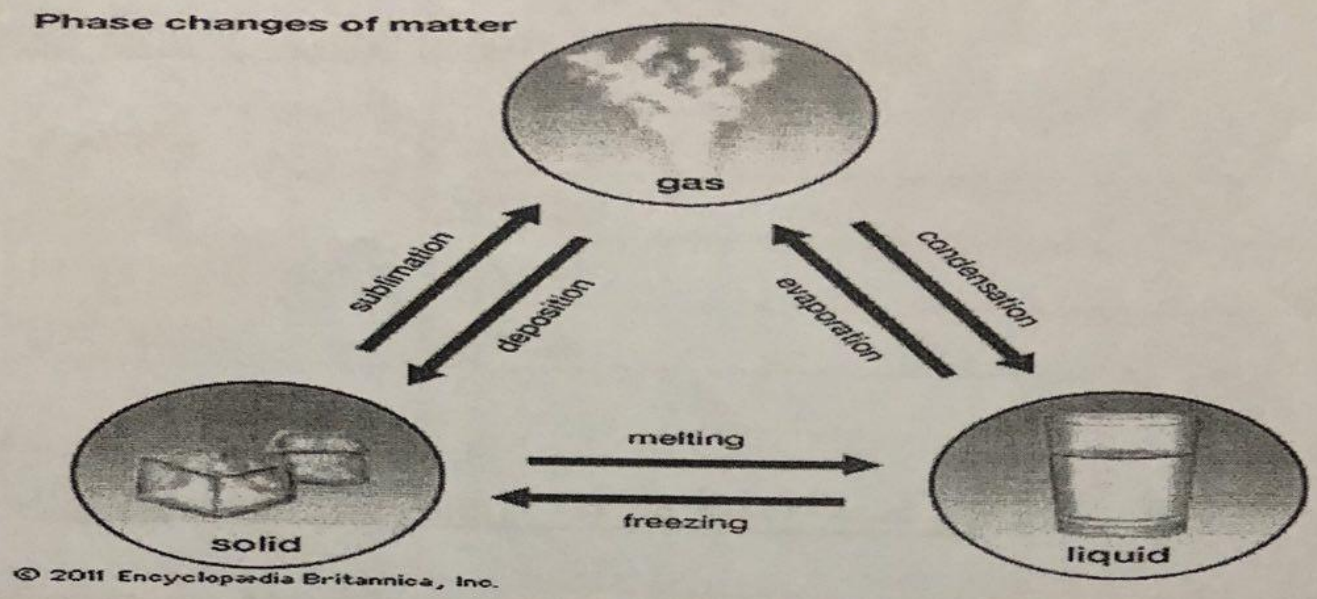
mide

Accuracy and precision (الدقة و الصحة (مهمة جدا جدا

الملاحظات

الجزء الثاني مهم جداً جداً
اللي هي التغيرات الكيميائيه والفيزيائيه
نفس الصور
يجي السؤال عليه نفس هالصوره

Matter state (physical change)(مهم)تغيرات المادة (تغيرات فيزيائي



ترجمة الصورة :-

(sublimation) التسامي-:From solid to gas

(deposition) ترسيب -:From gas to soild

(melting/dissolution) ذوبان -:From soild to liquid

(freezing/solidification) تجمد:From liquid to soild

(evaporation) تبخر :From liquid to gas

(condensation) تكاثف :From gas to liquid

ثانيا :- المسائل :-

قبل البدء بالمسائل (حفظ مهم) :

1	Tera(T)	10^{12}
2	Giga(G)	10^{9}
3	Mega(M)	10^{6}
4	Kilo(K)	10^{3}
5	Deci (d)	10^{-1}
6	Centi (c)	10^{-2}
7	Milli(m)	10^{-3}
8	Micro (μ)	10^{-6}
9	Nano (n)	10^{-9}
10	Pico (p)	10^{-12}

ملاحظة في الفصل الاول يوجد خمس أفكار للمسائل :-

٥٤ ٪ ١٢:٣٢ م mobily

بعدين الدقه والصحه

accuracy : close measurment to the true value

الدقه :قرب القياسات للقيمه الصحيحه

precision : close a set of measurment are to each other

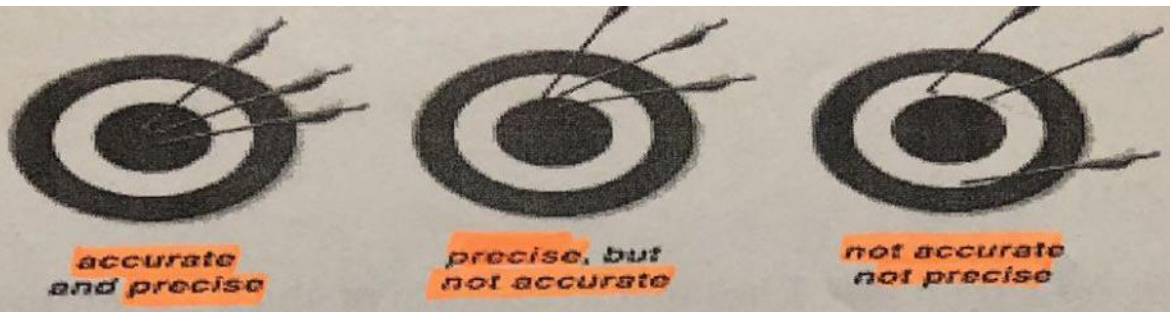
الصحه : مدى قرب القياسات لبعضها البعض

يجي هالتعريفين على صيغ

١ - ممكن تعريف وتقول وشو

٢- ممكن صوره الاسهم وتقول وشو دقه او صحه على حسب التعريف

٣- على شكل مسأله اطرح اكبر قيمه من اصغر قيمه واصنف بعدين اذا جيد او سيئ



سؤال امتحانات سابقة

Q1:-

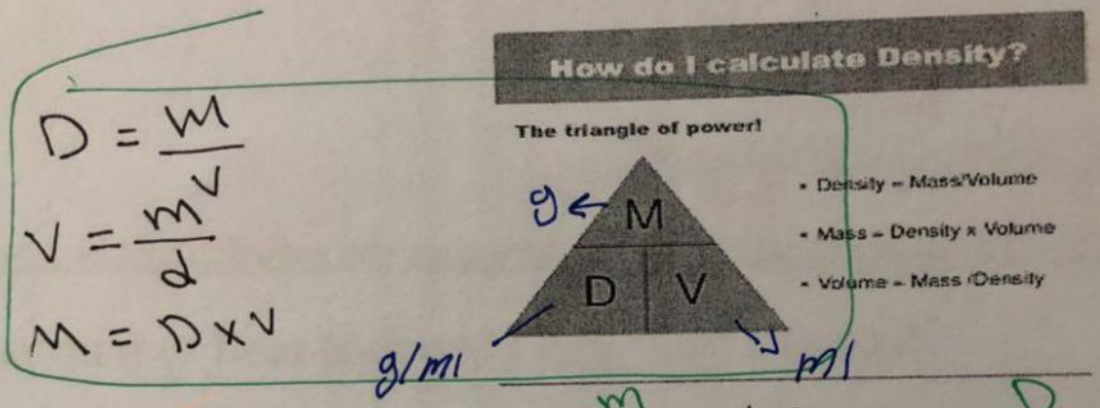
1-good precision and good accurate

2-good precise and poor accurate

3- poor precise and poor accurate

4-poor precise and good accurate

الكثافة :-



$D = \frac{M}{V}$

$V = \frac{M}{d}$

$M = D \times V$

g/ml

ml

Q9:- IF 60 ml of a liquid has a mass of 72.6 g, what is its density in g/ml ??

D = (m/ v)

D= (72.6 / 60) = 1.2 g/ml

mass → g

V → ml

$D = \frac{m}{V} \rightarrow \frac{72.6\ g}{60\ ml} = 1.2\ g/ml$

2 m

الملاحظات

١٢ سبتمبر، ٢٠١٨، ٧:٢٣ م

عاد اخر شي احفظور نظام الوحدات العالمي si
واحفظوا المقاييس وقوانينه
قوانين الحراره وتحويلاته
اما بالنسبه للتحويلات اللي من تيرا لقيقا وغيره
احفظوه على شكل هالصوره