

اسم الطالب :، الصف : السابع (.....)

الدروس :

- الدرس 1-3: تصنيف المادة .
- الدرس 2-3 : الخواص الفيزيائية .
- الدرس 3-3 التغيرات الفيزيائية .
- الدرس 3-4 الخواص الكيميائية .

السؤال الأول : اكتب المصطلح العلمي المناسب :-

- 1- كل ما له كتله ويشغل حيزا في الفراغ (المادة)
- 2- جسيم صغير وهو وحدة بناء المادة (الذرة)
- 3- مادة تركيبها ثابت دائما (المادة الكيميائية)
- 4- مادة تتكون من نوع واحد من الذرات (العنصر)
- 5- عدد البروتونات في الذرة (العدد الذري)
- 6- احد أنواع المواد الكيميائية التي تحتوي على عنصرين او اكثر (المركب)
- 7- مجموعة الصيغ والرموز التي تمثل مركبا (الصيغة الكيميائية)
- 8- نوع من الخليط لا تمتزج مكوناته بتوزيع متساو (الخليط الغير متجانس)
- 9- نوع من الخليط لا تمتزج مكوناته بتوزيع متساو (الخليط المتجانس)
- 10- الخليط المتجانس يعرف باسم اخر هو (المحلول)
- 11- تسمى المادة الكيميائية التي توجد في المحلول بكمية كبيرة (المذيب)
- 12- تسمى المواد التي تذوب في المذيب (المواد المذابة)
- 13- تكوين محلول من خلال التقليل بصورة متساوية (الذوبان)
- 14- الخاصية التي يمكن ملاحظتها او قياسها دون تغير في هوية المادة (الخاصية الفيزيائية)

(مراجعة الوحدة (3) : أسس الكيمياء - الفصل الدراسي الأول 2017 / 2018 - للصف السابع)

- 15- كمية المادة الموجودة في جسم ما (الكتلة)
- 16- الدرجة التي تتحول عندها المادة من صلبة الى سائلة (درجة الانصهار)
- 17- الدرجة التي تتحول عندها المادة من سائلة الى غاز (درجة الغليان)
- 18- الكتلة لكل وحدة حجم من المادة (الكثافة)
- 19- قدرة المادة على توصيل التيار الكهربائي (التوصيل الكهربائي)
- 20- التغير في حجم المادة او شكلها دون تغير هويتها (تغير فيزيائي)
- 21- تحول المادة من الحالة الصلبة الى الغازية دون المرور بالحالة السائلة (التسامي)
- 22- تحول المادة من الحالة الغازية الى الحالة السائلة (التكاثف)
- 23- تحول المادة من الحالة السائلة الى الحالة الصلبة (التجمد)
- 24- تحول المادة من الحالة غازية الى الصلبة دون المرور بالحالة السائلة (الترسيب)
- 25- صفة للمادة يمكن ملاحظتها فقط اذا تحولت المادة الى مادة أخرى (الخاصية الكيميائية)
- 26- التغير الذي يجعل المادة تتحول الى مادة أخرى (التغير الكيميائي)
- 27- يحدث عندما ترتبط الذرات بتشكيلات جديدة (تتكسر الروابط وتتكون روابط جديدة) : (التفاعل)

(الكيميائي)

- 28- وصف التفاعل بالرموز والصيغ الكيميائية (معادلة كيميائية)
- 29- كمية المادة في حجم معين (التركيز)
- 30- تبقية الكتلة محفوظة قبل التغير الكيميائي وبعده (قانون حفظ الكتلة)

السؤال الثاني : اختر من العمود (ب) الحرف المناسب لكل عبارة في العمود (أ) :

الحرف	العمود أ	العمود ب
<u>C</u>	31- تقع في مركز الذرة ولها شحنة موجبة	A. الذرة
<u>A</u>	32- هي المسؤولة عن تحديد خواص المادة التي تتكون منها	B. المادة الكيميائية
<u>B</u>	33- هي مادة لها تركيب ثابت دائما	C. النواة
<u>E</u>	34- كل ما له كتله ويشغل حيزا من الفراغ	D. العدد الذري
<u>D</u>	35- عدد البروتونات في الذرة يسمى	E. المادة
<u>G</u>	36- نوع من الخليط لا تمتزج مكوناته بالتساوي	F. الخليط المتجانس
<u>F</u>	37- نوع من الخليط تمتزج مكوناته بالتساوي	G. الخليط غير المتجانس
<u>i</u>	38- خاصية يمكن ملاحظتها دون تغير هوية المادة	H. قابلة للتوصيل الحراري
<u>K</u>	39- خاصية يمكن ملاحظتها فقط اذا تغيرت هوية المادة	I. محلولاً
<u>H</u>	40- المواد التي لها قدرة على توصيل الطاقة الحرارية	J. الخاصية الفيزيائية
<u>i</u>	41- يعتبر الملح المذاب في الماء خليط متجانس يسمى	K. الخاصية الكيميائية
<u>L</u>	42- يعتبر الذوبان تغيراً	L. فيزيائياً
<u>M</u>	43- الاتحاد مع الاكسجين يسمى	M. احتراق

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي: -

44- يحمل الشحنة السالبة في الذرة

- a. البروتون .
 b. الإلكترون .
 c. النيترون .
 d. النواه .

45- لو علمت ان العدد الذري لذرة الألومنيوم تساوي 13 فكم يبلغ عدد البروتونات فيها ؟

- a. 13
 b. 10
 c. 3
 d. جميع ما ذكر

46- توجد معظم العناصر بصورة ----- في الطبيعة ؟

(مراجعة الوحدة (3) : أسس الكيمياء - الفصل الدراسي الأول 2017 / 2018 - للصف السابع)

- a. منفردة
b. مركبة
c. متحدة
d. معقدة
- 47- عدد ذرات الاكسجين في جزئ غاز الاكسجين O₂ هو ؟
a. 1
b. 12
c. 0
d. 2

- 48- عدد ذرات الأكسجين في جزئ غاز ثاني أكسيد الكربون CO₂ ؟
a. 2
b. 3
c. 4
d. 1

- 49- يتكون مركب جزئ الميثان CH₄ من عنصرين هما ؟
a. الكربون والهيدروجين
b. الاكسجين والحديد
c. الكربون والاكسجين
d. الاشعاع

- 50- انظري الصورة وحددي الدائرة التي تحتوي عنصر
a. 1 و 2
b. 3 فقط
c. 2 فقط
d. 3 و 4
- Ex: Ne 1 O₂ 2 H₂O 3 NaCl 4

51- فسر: عند ارتفاع درجة الحرارة اكثر ينضح الطعام بشكل اسرع ؟ لان زيادة درجة الحرارة

يؤدي الى سرعة التفاعل الكيميائي

52- اذكر العوامل الثلاث التي تؤدي الى زيادة سرعة التفاعل الكيميائي ؟

- درجة الحرارة - التركيز - مساحة السطح

السؤال الرابع : ادرس التفاعل التالي ، ثم أجب عن الأسئلة :



1- ما هي المواد المتفاعلة ؟ O₂ و H₂

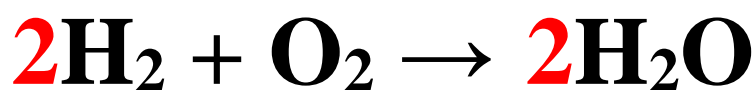
2- ما هي المواد الناتجة ؟ H₂O

(مراجعة الوحدة (3) : أسس الكيمياء - الفصل الدراسي الأول 2017 / 2018 - للصف السابع)

3- هل هذه المعادلة موزونة أم لا ؟ وضح إجابتك ؟

لا ، عدد ذرات الأكسجين في المتفاعلات لا يساوي عدد ذرات الأكسجين في النواتج

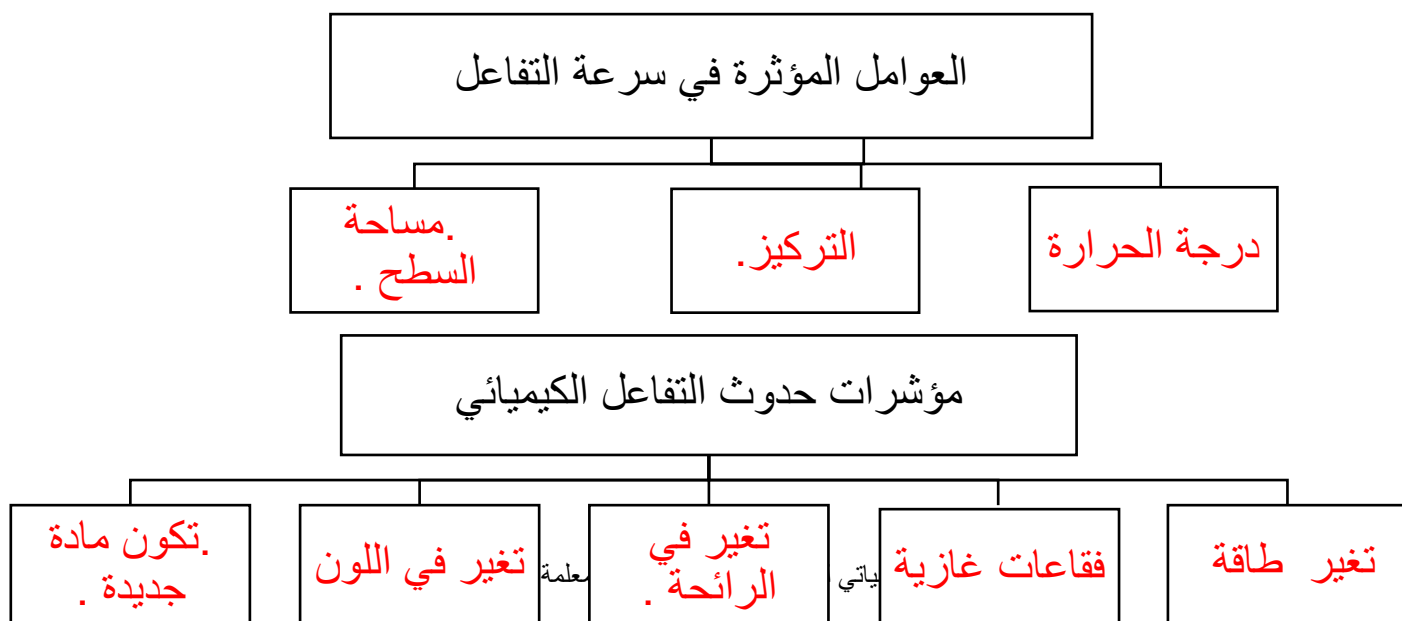
4- إذا كانت إجابتك (لا) في السؤال السابق ، قم بوزن المعادلة ؟



السؤال الخامس : 56- ادرس التفاعلات التالية ، ثم قم بوضع المعامل في الفراغ المناسب:



5- السؤال السادس اكمل المخططات التالية :



(مراجعة الوحدة (3) : أسس الكيمياء - الفصل الدراسي الأول 2017 / 2018 - للصف السابع)

6- السؤال السابع : اكمل الجدول التالي

المغناطيسية	قابلية الذوبان	الكثافة	حالة المادة	درجة الانصهار والجليان	الحجم	التوصيل	الكتلة	معتمد او غير معتمد على كمية المادة
<u>غير معتمد</u>	<u>غير معتمد</u>	<u>غير معتمد</u>	<u>غير معتمد</u>	<u>غير معتمد</u>	<u>معتمد</u>	<u>غير معتمد</u>	<u>معتمد</u>	

السؤال الثامن احسب :

7- كثافة جسم حجمة 20 ml وكتلته 40 g ؟

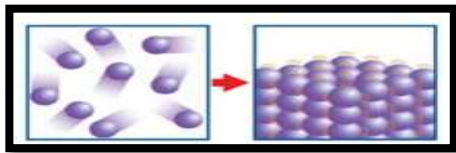
$$\text{القانون الكثافة} = \frac{\text{الكتلة}}{\text{الحجم}} = \frac{40}{20} = 2 \text{ g/ml}$$

60 - احسب اذا كان كتله عينة من الماء تساوي 100 جرام وكانت كتله المحلول تساوي 110 جرام كم تبلغ كمية المادة المذابة في الماء ؟ فسر اجابتك

الحل : 110 - 100 = 10 جرام

لان الكتلة محفوظة في التغير الفيزيائي

السؤال التاسع : وضح ما تمثله الصور التالية :



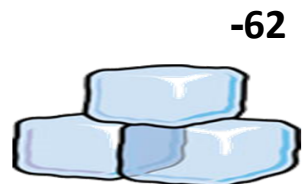
ترسيب

-62



ذوبان

-61



-62

انصهار



سائل

تجمد

صلب

تمناتنا لكن بالتهفة والنجاح المعلمة لنا القدرة

تجمد

السؤال الخامس : أجب عن الأسئلة التالية باستخدام الكلمات في الصندوق :

-63

تجمد - ترسيب - انصهار - درجة الغليان - إزالة

