

مراجعة الوحدة ( 3 ) : أسس الكيمياء

دولة الإمارات العربية المتحدة

المادة : العلوم

وزارة التربية و التعليم

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 ماه كتله ويشغل حيزا في الفراغ ( ..... )
- 2- جسيم صغير وهو وحدة بناء المادة ( ..... )
- 3- مادة تتكون من نوع واحد من الذرات ( ..... )
- 4- عدد البروتونات في الذرة ( ..... )
- 5- احد انواع المواد الكيميائية التي تحتوي على عنصرین او اكثیر ( ..... )
- 6- مجموعة الصيغ والرموز التي تمثل مركبا ( ..... )
- 7- نوع من الخليط لا تمتزج مكوناته بتوزيع متساو ( ..... )
- 8- نوع من الخليط لا تمتزج مكوناته بتوزيع متساو ( ..... )
- 9- الخليط المتجانس يعرف باسم اخر هو ( ..... )
- 10- تسمى المادة الكيميائية التي توجد في محلول بكمية كبيرة ( ..... )
- 11- تسمى المواد التي تذوب في المذيب ( ..... )
- 12- تكوين محلول من خلال التقليل بصورة متساوية ( ..... )
- 13- الخاصية التي يمكن ملاحظتها او قياسها دون تغير في هوية المادة ( ..... )
- 14- كمية المادة الموجودة في جسم ما ( ..... )

- 15- الدرجة التي تتحول عندها المادة من صلبة الى سائلة ( ..... )
- 16- الدرجة التي تتحول عندها المادة من سائلة الى غاز ( ..... )
- 17- الكتلة لكل وحدة حجم من المادة ( ..... )
- 18- قدرة المادة على توصيل التيار الكهربائي ( ..... )
- 19- التغير في حجم المادة او شكلها دون تغيير هويتها ( ..... )
- 20- تحول المادة من الحالة الصلبة الى الغازية دون المرور بالحالة السائلة ( ..... )
- 21- تحول المادة من الحالة الغازية الى الحالة السائلة ( ..... )
- 22- تحول المادة من الحالة السائلة الى الحالة الصلبة ( ..... )
- 23- تحول المادة من الحالة غازية الى الصلبة دون المرور بالحالة السائلة ( ..... )
- 24- صفة للمادة يمكن ملاحظتها فقط اذا تحولت المادة الى مادة أخرى ( ..... )
- 25- التغير الذي يجعل المادة تتحول الى مادة أخرى ( ..... )
- 26- يحدث عندما ترتبط الذرات بتشكيلات جديدة ( تتكسر الروابط وت تكون روابط جديدة ) ( ..... )
- 27- وصف التفاعل بالرموز والصيغ الكيميائية ( ..... )
- 28- كمية المادة في حجم معين ( ..... )
- 29- تبقة الكتلة محفوظة قبل التغير الكيميائي وبعده ( ..... )

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

العمود ب	العمود أ	الحرف
A. الذرة	30- تقع في مركز الذرة ولها شحنة موجبة	
B. المادة الكيميائية	31- هي المسؤولة عن تحديد خواص المادة التي تتكون منها	
C. النواة	32- هي مادة لها تركيب ثابت دائما	
D. العدد الذري	33- كل ما له كتلته ويشغل حيزا من الفراغ	
E. المادة	34- عدد البروتونات في الذرة يسمى	
F. الخليط المتجانس	35- نوع من الخليط لا تمتزج مكوناته بالتساوي	
G. الخليط غير المتجانس	36- نوع من الخليط تمتزج مكوناته بالتساوي	
H. قابلة للتوصيل الحراري	37- خاصية يمكن ملاحظتها دون تغير هوية المادة	
I. محلولا	38- خاصية يمكن ملاحظتها فقط اذا تغيرت هوية المادة	
J. الخاصية الفيزيائية	39- المواد التي لها قدرة على توصيل الطاقة الحرارة	
K. الخاصية الكيميائية	40- يعتبر الملح المذاب في الماء خليط متجانس يسمى	
L. فيزيائيا	41- يعتبر الذوبان تغيرا	
M. احتراق	42- الاتحاد مع الاكسجين يسمى	

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

43- يحمل الشحنة السالبة في الذرة

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

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

3.c

d. جميع ما ذكر

13.a

10.b

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

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

. c. متعددة

. d. معقدة

a. منفردة

b. مركبة

46- عدد ذرات الأكسجين في جزء غاز الأكسجين  $O_2$  هو ؟

0 .c

1 .a

2 .d

12 .b

47- عدد ذرات الأكسجين في جزء غاز ثاني أكسيد الكربون  $CO_2$  ؟

. 4 .c

. 1 .d

. 2 .a

. 3 .b

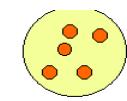
48- يتكون مركب جزء الميثان  $CH_4$  من عنصرين هما ؟

a. الكربون والهيدروجين .

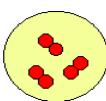
c. الكربون والاكسجين .

d. الاشعاع .

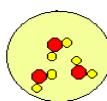
b. الاكسجين والحديد



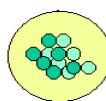
Ex: Ne



2



3



4

49- انظري الصورة وحددي الدائرة التي تحتوي عنصر

2 .a

3 فقط

2 فقط

3 و 4 .d

50- فسر: عند ارتفاع درجة الحرارة اكثراً ينضج الطعام بشكل اسرع ؟ لأن زيادة درجة الحرارة

يؤدي إلى سرعة التفاعل الكيميائي

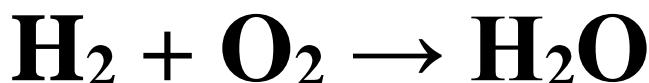
51- اذكر العوامل الثلاث التي تؤدي إلى زيادة سرعة التفاعل الكيميائي ؟

مساحة السطح.

التركيز.

- درجة الحرارة

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



52- ما هي المواد المتفاعلة ؟ .....

53- ما هي المواد الناتجة ؟ .....

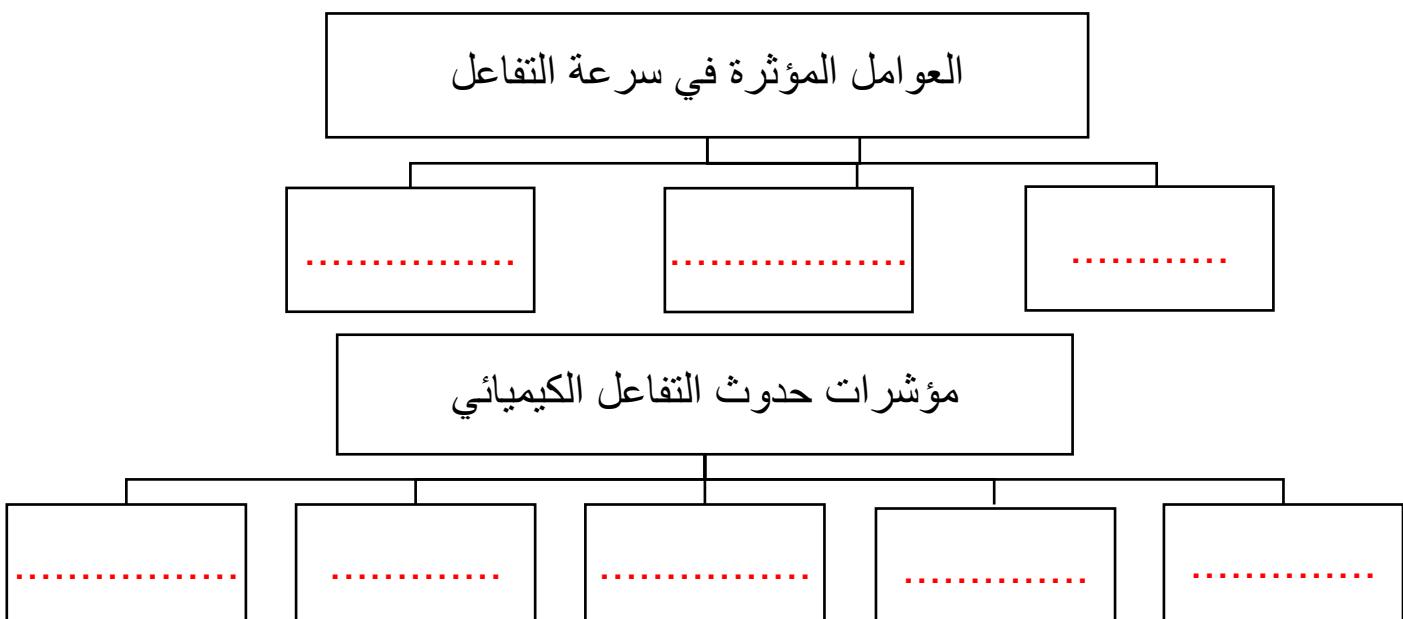
٥٤- هل هذه المعادلة موزونة أم لا؟ وضح إجابتك؟

.....H<sub>2</sub> + .....O<sub>2</sub> → .....H<sub>2</sub>O

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



**57- السؤال السادس اكمل المخططات التالية :**



-58- السؤال السابع : اكمل الجدول التالي

المقاطيسية	قابلية الذوبان	الثافة	حالة المادة	درجة الانصهار والغليان	الحجم	الوصيل	الكتلة	
.....	غير معتمد	غير معتمد	.....	غير معتمد	معتمد	.....	معتمد	معتمد او غير معتمد على كمية المادة

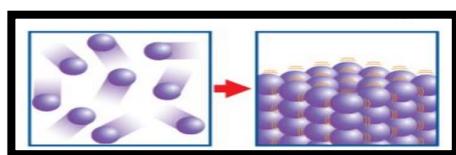
السؤال الثامن احسب :

$$-59- \text{ كثافة جسم حجمة } 20 \text{ ml وكتلته } 40 \text{ g \quad ?}$$

60 - احسب اذا كان كتله عينة من الماء تساوي 100 جرام وكانت كتله محلول تساوي 110

جرام كم تبلغ كمية المادة المذابة في الماء ؟ فسر اجابتك

السؤال التاسع :وضح ما تمثله الصور التالية :



-62



-61

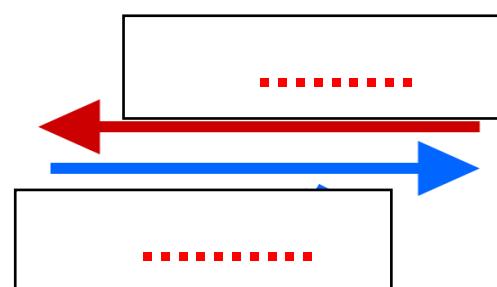
.....

.....

-63



**سائل**



**صلب**

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

تجمد - ترسيب - انصهار - درجة الغليان - إزالة

-64

