

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الملف أوراق عمل مراجعة الوحدة الثالثة أسس الكيمياء مع الحل

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف السابع ← علوم ← الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع



روابط مواد الصف السابع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الأول

يوريونيت وزن المعادلات الكيميائية	1
قطر الصف السابع علوم بنك أسئلة روابط مباشرة pdf	2
أوراق عمل تدريبية	3
تحميل دليل المعلم	4
تلخيص درس الطقس	5

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 التقليب 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)

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

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. النيوترون .
d. النواة .

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 ؟

3

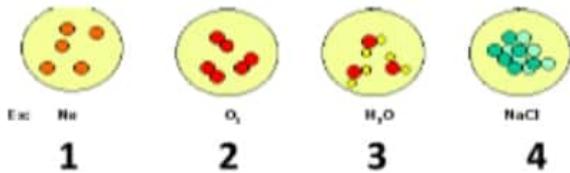
مع تمنياتي لكن بالتوفيق والنجاح \ المعلمة لبنى القنطرة

(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 الأوكسجين 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



- a. 1 و 2
b. 3 فقط
c. 2 فقط
d. 3 و 4

51- فسر: عند ارتفاع درجة الحرارة اكثر ينضج 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 :



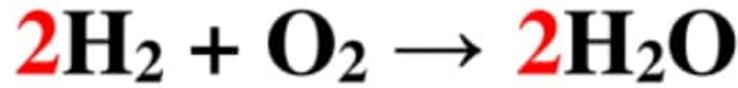
- 1- ما هي المواد المتفاعلة ؟ O₂ و H₂
2- ما هي المواد الناتجة ؟ H₂O

(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

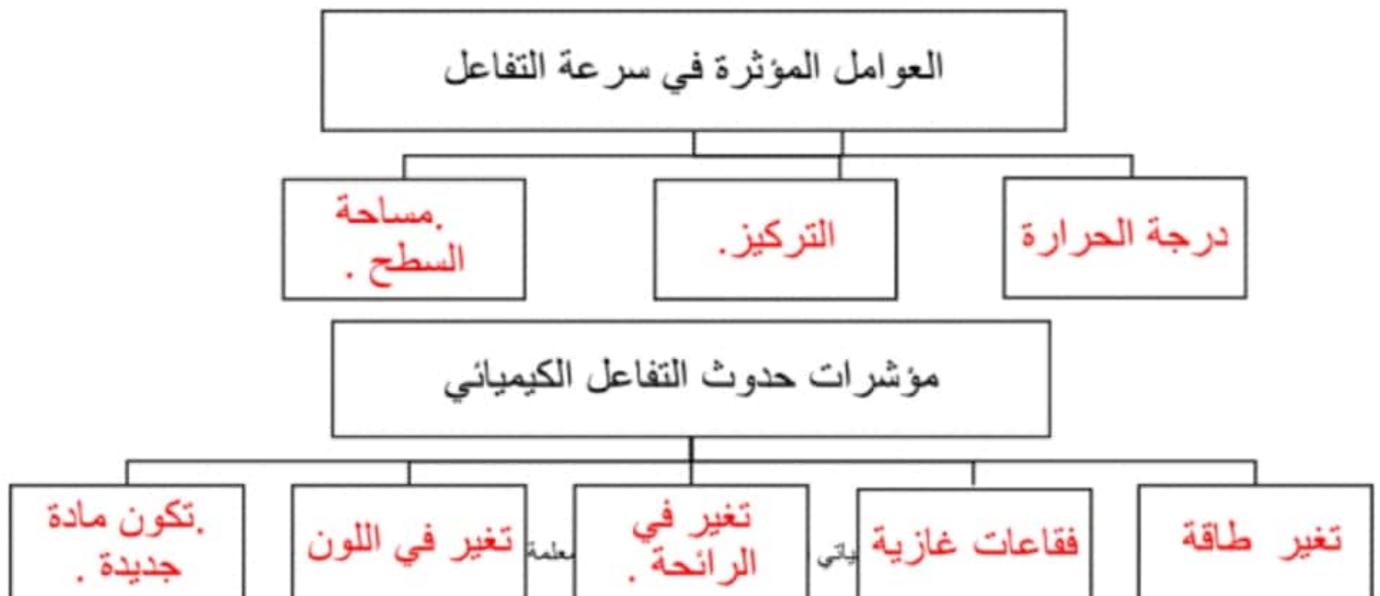
4- إذا كانت إجابتك (لا) في السؤال السابق ، قم بوزن المعادلة ؟



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 والغليان	الحجم	التوصيل	الكتلة	معتمد او غير معتمد على كمية المادة
غير معتمد	غير معتمد	غير معتمد	غير معتمد	غير معتمد	معتمد	غير معتمد	معتمد	

السؤال الثامن احسب :

7- كثافة جسم حجمة 20 ml وكتلته 40 g ؟

القانون الكثافة = الكتلة / الحجم

$$2 = \frac{40}{20}$$

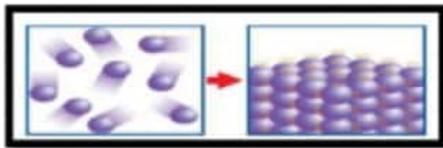
60 - احسب اذا كان كتله عينة من الماء تساوي 100 جرام وكانت كتله المحلول تساوي 110

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



صلب

تجمد

سائل

تمثيل: لكن بالتدفق والنجاح العلمة لنا القدرة

تجمد

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

تجمد - ترسيب - انصهار - درجة الغليان - إزالة

-63

