

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الملف أوراق عمل مراجعة الوحدة الثالثة أسس الكيمياء بلا حل

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

يوربوينت 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 (.....)
- 2- جسيم صغير وهو وحدة بناء المادة (.....)
- 3- مادة تتكون من نوع واحد من الذرات (.....)
- 4- عدد البروتونات في الذرة (.....)
- 5- احد أنواع المواد الكيميائية التي تحتوي على عنصرين او اكثر (.....)
- 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 المحلول بكمية كبيرة (.....)
- 11- تسمى المواد التي تذوب في المذيب (.....)
- 12- تكوين محلول من خلال التقليب بصورة متساوية (.....)
- 13- الخاصية التي يمكن ملاحظتها او قياسها دون تغير في هوية المادة (.....)
- 14- كمية المادة الموجودة في جسم ما (.....)

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

- 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 تغير 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 وتتكون روابط جديدة) : (.....)
- 27- وصف التفاعل بالرموز والصيغ الكيميائية (.....)
- 28- كمية المادة في حجم معين (.....)
- 29- تبقية الكتلة محفوظة قبل التغير الكيميائي وبعده (.....)

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

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

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :-

43- يحمل الشحنة السالبة في الذرة

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

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

- a. 13
b. 10
c. 3
d. جميع ما ذكر

45- 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
- 46- عدد ذرات الاكسجين في جزئ غاز الاكسجين O₂ هو ؟
a. 1
b. 12
c. 0
d. 2

47- عدد ذرات الأكسجين في جزئ غاز ثاني أكسيد الكربون CO₂ ؟

- a. 2
b. 3
c. 4
d. 1

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

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

50- فسر: عند ارتفاع درجة الحرارة اكثر ينضح الطعام بشكل اسرع ؟ لان زيادة درجة الحرارة يؤدي الى سرعة التفاعل الكيميائي

- 51- اذكر العوامل الثلاث التي تؤدي الى زيادة سرعة التفاعل الكيميائي ؟
- درجة الحرارة
- التركيز
- مساحة السطح

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



- 52- ما هي المواد المتفاعلة ؟
.....
53- ما هي المواد الناتجة ؟
.....

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

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

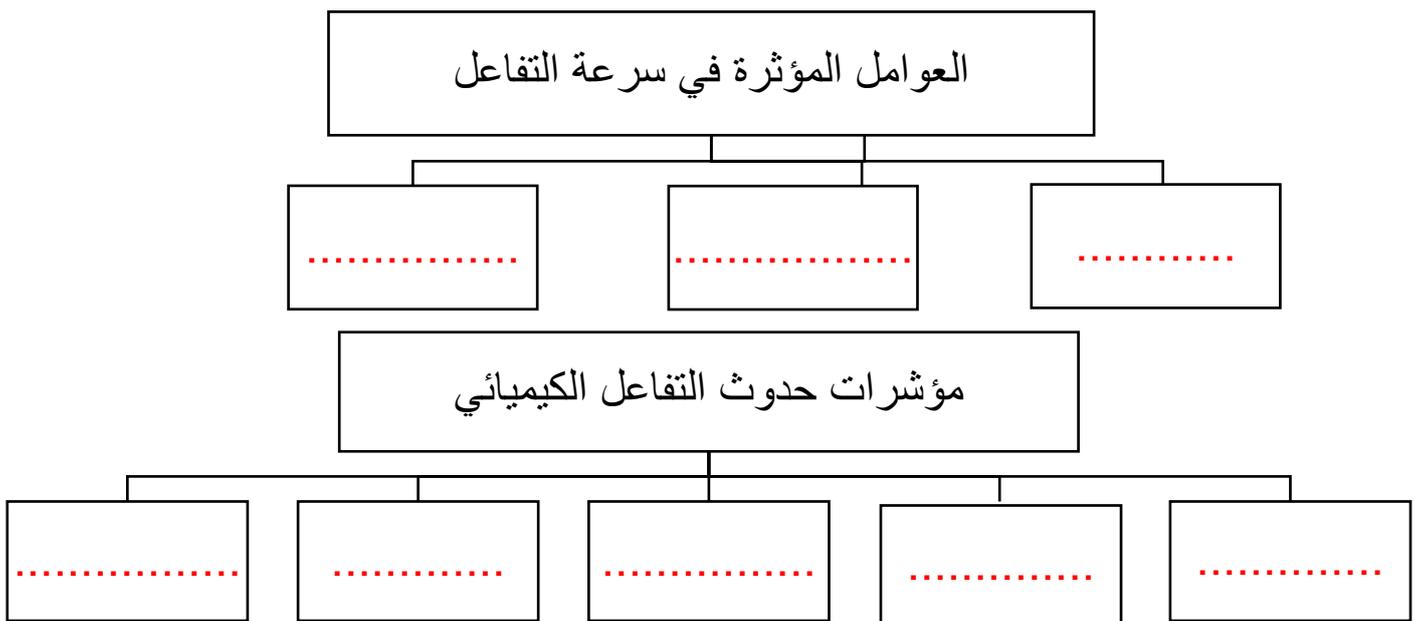
55- إذا كانت أجابتك (لا) في السؤال السابق ، قم بوزن المعادلة ؟



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



57- السؤال السادس اكمل المخططات التالية :



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

58- السؤال السابع : اكمل الجدول التالي .

المغناطيسية	قابلية الذوبان	الكثافة	حالة المادة	درجة الانصهار والغليان	الحجم	التوصيل	الكتلة	
.....	غير معتمد	غير معتمد	غير معتمد	معتمد	معتمد	معتمد او غير معتمد على كمية المادة

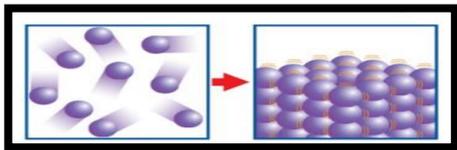
السؤال الثامن احسب :

59- كثافة جسم حجمة 20 ml وكتلته 40 g ؟

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

السؤال التاسع : وضح ما تمثله الصور التالية :



62-

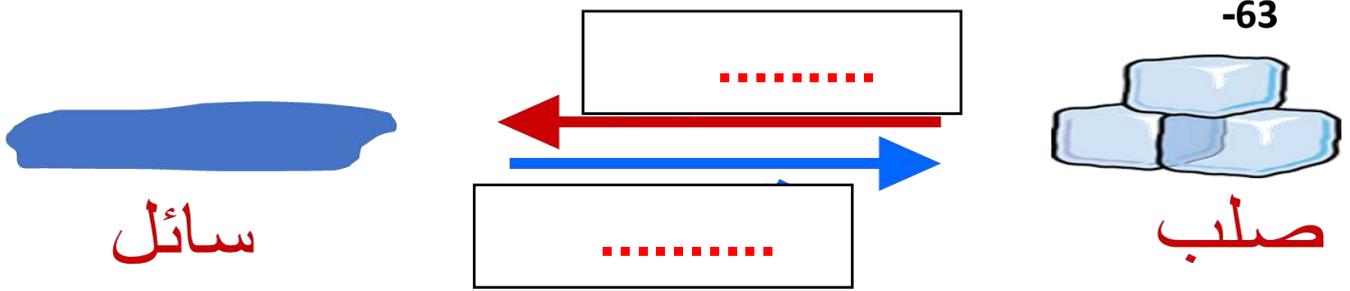


61-

.....

.....

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



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

-64

تجمد - ترسيب - انصهار - درجة الغليان - إزالة

