



الصف الثامن
الجزء الأول

العلوم

Science



وزارة التربية

WWW.KweduFiles.Com



كتاب الطالب
المرحلة المتوسطة

الطبعة الأولى

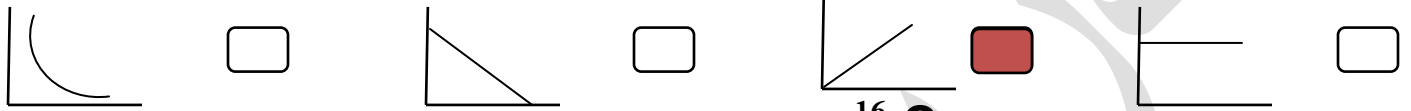
بنك اسئلة الصف الثامن 218 _ 2019

السؤال الأول : اختر الاجاب الصحيحة علميا لكلا مما يأتي وذلك بوضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة .

1_ جميع المواد التالية موصلة للحرارة والكهرباء ما عدا :

الحديد الكبريت النحاس الالومينا

2_ العلاقة التي توضح حركة الجزيئات للمادة والطاقة الحرارية .



3_ عدد البروتونات في نواة ذرة الاكسجين $^{16}_8\text{O}$

4 8 12 16

4_ جسيم بنواة الذرة عديم الشحنة .

البروتون النيوترون الإلكترون العدلي

5_ يطلق علي مجموع البروتونات والنيوترونات .

العدد الذري العدد الكتلي عدد الإلكترونات

6_ عدد الإلكترونات اللازمة لتشبع المستوي الاول .

2 4 6 8

7_ العنصر الذي يتواجد في الدورة الثالثة من الجدول الدوري .

Na_3 Li_2 He_{10} Ne_{11}

8_ أحد العناصر التالية عنصر حامل المستوى الخارجي به 8 إلكترونات .

^{18}Ar ^{17}Cl ^{15}P ^{16}S

9_ العنصر الذي يشابه العنصر 4Be في خواصه الكيميائية .

^{12}Mg ^3Li ^{7}N ^8O

10_ الصيغة الجزيئية لجزيء مركب الماء .



11_ جميع ما يلي من أدلة حدوث التفاعل الكيميائي ما عدا .



تكون راسب تغير اللون انطلاق طاقة التجمد

12_ حركة جزيئات أحد المواد التالية حركة اهتزازية .



الحل لـ ماء العطر بخار الماء

السؤال الثاني : أكتب كلمة صحيحة أو خاطئة أمام العبارات التالية :

- 1_ تتركز كتلة الذرة في النواة . (✓)
- 2_ العدد الذري هو عدد البروتونات داخل النواة . (✓)
- 3_ المسافة بين جزيئات الماء أقل من المسافة بين جزيئات الحديد . (X)
- 4_ خواص المواد تعتمد علي خواص الجزيئات . (✓)
- 5_ عناصر المجموعة الثامنة (غازات خاملة) تكون روابط بسهولة . (✓)
- 6_ تدور الإلكترونات بسرعة حول النواة في تسع مستويات . (X)
- 7_ حجم الايون الموجب اكبر من ذرة عنصره . (X)
- 8_ كلما زاد تركيز المواد المتفاعلة قلت سرعة التفاعل . (X)
- 9_ المادة المساعدة تدخل في التفاعل الكيميائي . (X)
- 10_ العناصر بالجدول الدوري ترتب تنازليا علي حسب الكتلة الذرية . (X)
- 11_ عدد الدورات بالجدول الدوري تسع دورات . (X)
- 12_ الرابطة الايونية تتكون بين اللافلزات فقط . (X)

السؤال الثالث : علل لما يأتي تعليلا علميا صحيحا لكل من العبارات التالية .

1_ انتشار رائحة العطر بسرعه في انحاء الغرفة من زجاجة ساعة .

..... لأن حركة جزيئات الغاز عشوائية انتقاليه سريعة جدا

2_ الذرة متعادلة كهربيا .

..... لأن عدد البروتونات الموجبة يساوي عدد الإلكترونات السالبة

3_ نواة الذرة موجبة .

..... تحتوي علي البروتونات الموجبة

4_ كتلة الذرة مركزة بالنواة .

.... لأنها تحتوي علي البروتونات والنيوترونات وكتلتها كبيره بالنسبة للإلكترون

5_ عناصر المجموعة الواحدة تتشابه في الخواص الكيميائية .

... لأن المستوي الاخير تتساوي به عدد الإلكترونات الخارجية

6_ ذرات الغازات النبيلة لا تكون روابط بسهولة .

.... لأن المستوي الاخير مكتمل ومستقر

7_ اشتعال شريط الماغنسيوم طارد للطاقة .

..... يصاحب التفاعل ضوء ابيض كطاقة

8_ لا يزيد عدد الدورات بالجدول الدوري عن سبع دورات .

... لأن الذرة بها سبع مستويات وعدد المستويات = عدد الدورات

9_ الرابطة الايونية هي تجاذب كهربائي ساكن .

..تتم كقوة جذب بين الايون الموجب والايون السالب

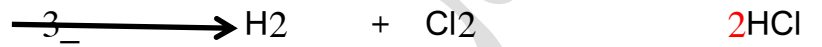
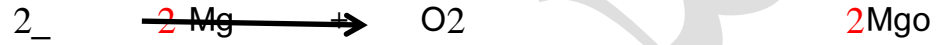
WWW.KweduFiles.Com

السؤال الرابع : اختر العبارة المناسبة من المجموعة (ب) واكتب رقمها امام المجموعة (أ) .

الرقم	المجموعة (أ)	المجموعة (ب)
(1)	_ مادة لها شكل ثابت وحجم ثابت .	1_ المادة الصلبة
(3)	_ مادة لها حجم متغير وشكل متغير .	2_ المادة السائلة 3_ المادة الغازية
(6)	_ عدد البروتونات بالنواة .	4_ العدد الكتلي
(4)	_ مجموع عدد البروتونات والنيوترونات بالنواة .	5_ الكتلة الذرية 6_ العدد الذري
(7)	_ تفاعل طارد للطاقة .	7_ حرق الفحم
(8)	_ تفاعل ماص للطاقة .	8_ ذوبان قرص الفوار في الماء 9_ انصهار الثلج
(10)	_ تعتبر الالعب النارية من التفاعلات الكيميائية .	10_ السريعة 11_ البطيئة
(11)	_ يعتبر صدأ الحديد من التفاعلات الكيميائية .	12_ لا يوجد تفاعل كيميائي

13_ لا فلزات	العناصر التي توجد يسار الجدول الدوري .	(14)
14_ فلزات	العناصر التي توجد يمين الجدول الدوري .	(13)
15_ لا فلزات		

السؤال الخامس : زن المعادلات الكيميائية التالية .



السؤال السادس : ماذا تتوقع أن يحدث مع ذكر السبب .

1_ وضع قطرة من الحبر في كأس به ماء .

الحدث : ..تلون الماء بلون الحبر

السبب : .. الجزيئات في حالة حركة مستمرة (انتشار الحبر)

2_ عند وضع 50 سم³ من الماء مع 40 سم³ من الكحول داخل مخبر مدرج .

الحدث : ... يتكون حجم أقل من 90 سم³

السبب : ... وجود مسافات بين الجزيئات تختفي بها جزيئات الكحول

3_ فقدان ذرة الكترون أو أكثر .

الحدث : .. تكون أيون موجب

السبب : .. لنقص الشحنة السالبة وزيادة البروتونات

4_ اكتساب ذرة الكترون أو اكثر .

الحدث : ... تكون أيون سالب

السبب : .. لزيادة الشحنة السالبة (الالكترونات)

5_ اضافة عامل حفاز اثناء التفاعل الكيميائي .

الحدث : .. تزيد سرعة التفاعل الكيميائي

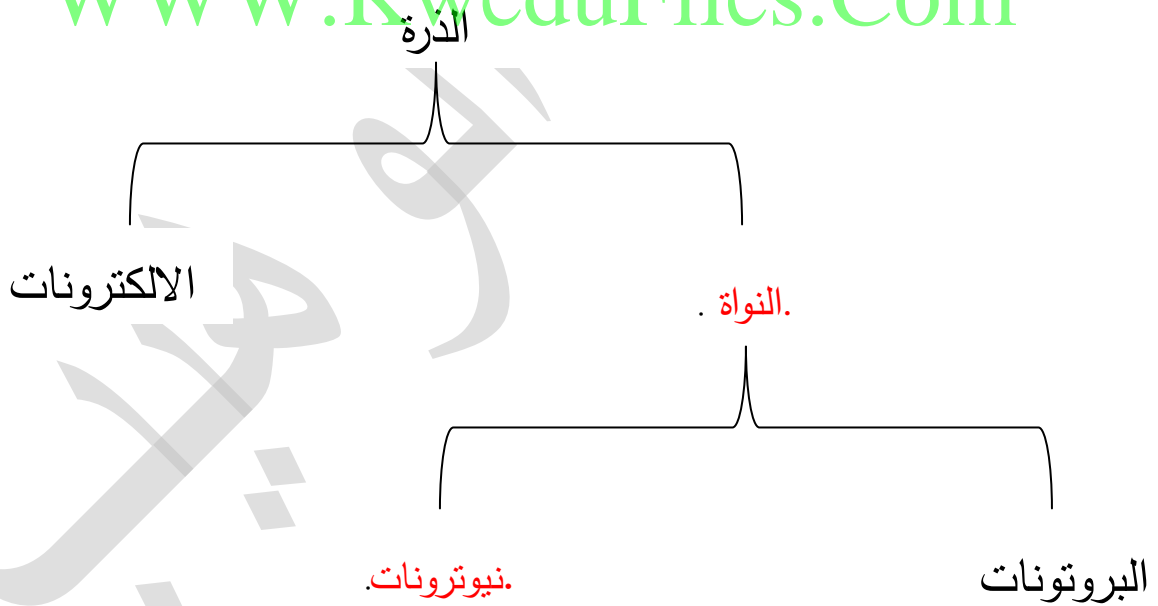
السبب : .. مادة تزيد من سرعة التفاعل دون استهلاكها

السؤال السابع : قارن بين كلا مما يأتي .

$_{17}^{35}\text{Cl}$	$_{3}^{7}\text{Li}$	$_{2}^{4}\text{He}$	وجه المقارنة
... 17 3 2 ...	_ العدد الذري
... 35 7 4 ...	_ العدد الكتلي
... 17 3 2 ...	_ عدد البروتونات
... 17 3 2 ...	_ عدد الالكترونات
... 18 4 2 ...	_ عدد النيوترونات

السؤال الثامن : أكمل خريطة المفاهيم العلمية التالية .

WWW.KweduFiles.Com



التفاعلات الكيميائية

تفاعلات طاردة للطاقة

تفاعلات طاردة للطاقة

WWW.KweduFiles.Com

السؤال التاسع : ادرس الرسومات التالية ثم أجب عما يأتي.

ضع العناصر التالية بالجدول التالي علي حسب الجدول الدوري .

^{12}Mg

^4Be

^2He

^8O

^7N ^{16}S

^3Li

^{14}Si

^1H											^2He	
^3Li	^4Be						^5B	^6C	^7N	^8O	^9F	^{10}Ne
^{11}Na	^{12}Mg						^{13}Al	^{14}Si		^{16}S	^{17}Cl	
							^{30}Zn					

_ أكمل البيانات التالية علي الرسم.

العدد الذري	←	26
رمز العنصر	←	Fe
أسم العنصر	←	الحديد
الكتلة الذرية	←	55.847

WWW.KweduFiles.Com