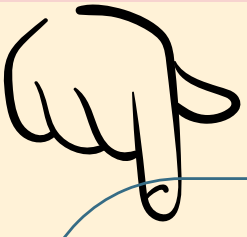
تم رفع الملف
عبر

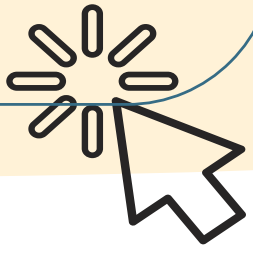
موقع الكتاب 24

للعودة الى الموقع اكتب في بحث جوجل

موقع الكتاب 24



alktab24.online



مراقبة التربية والتعليم ببلدية مصراتة
امتحان نهاية الفصل الدراسي الثاني
الصف / أولـــى ثانوي عـــام

المادة / الكيمياء
زمن الامتحان/ 3 ساعات
مجموع درجات الامتحان (36)

س1/ أسئلة الصواب والخطأ (اكتب في المربع المقابل (أ) إذا كانت العبارة صحيحة، و(ب) إذا كانت العبارة خاطئة): (09 درجات)

1- يمثل كل عنصر برمز كيميائي خاص به.	أ
2- تتحدد الصيغة الكيميائية لمركب أيوني بالشحنة على أيوناته.	أ
3- عند تفاعل رقائق الرخام مع حمض الهيدروكلوريك يتصاعد غاز CO	ب
4- الفوسفات عنصر كيميائي رمزه PO_4^{-3}	ب
5- كتلة 1 مول من الحديد 56 جم .	أ
6- عدد الذرات الموجودة في نثرات الأمونيوم 8 ذرات.	ب
7- عدد الجسيمات = عدد الجرامات X عدد أفوجادرو.	ب
8- كتلة الصيغة النسبية لأكسيد الصوديوم = 62 جرام	أ
9- التكافؤ هو قوة اتحاد الذرة أو الشق.	أ

س2/ اختر الإجابة الصحيحة من بين الخيارات المتاحة ثم اكتب حرف الإجابة في المربع المقابل: (18 درجة)

1- عدد المولات في 22 جم من غاز ثاني أكسيد الكربون. — أ
أ) 0.5 مول ب) 1 مول. ج) 2 مول. د) 0.25 مول

2- عند تفاعل 2 مول من الهيدروجين مع 1 مول من الاكسجين فإن عدد مولات الماء الناتجة: — ج
أ) 1 مول. ب) 3 مول. ج) 2 مول. د) 4 مول.

3- عدد الجسيمات في 1 مول من الماء : — د
أ) $^{23}10X3.01$ ب) $^{23}10X1.204$ ج) $^{23}10X2.04$ د) $^{23}10X6.02$

4- إذا تفاعل 4 مولات من A مع 2 مول من B لإنتاج 3 مول من C فإن نسبة المولات بين A ، C — ج
أ) 4 : 2 ب) 2 : 3 ج) 4 : 3 د) 3 : 2

5- عدد الذرات في 1 مول كالسيوم هو: — ب
أ) 40 ذرة. ب) عدد أفوجادرو. ج) 20 ذرة. د) لا شيء مما ذكر.

6- كتلة الصوديوم في 10 جم كربونات الصوديوم هي: — ب
أ) 4.33 جم ب) 43.3 جم ج) 0.433 جم د) لا شيء مما ذكر.

7- إذا كانت الكتلة المولية لعنصر X هي 40 جم/مول .فما هي كتلة 0.5 مول من هذا العنصر: — أ
أ) 20 جم. ب) 40 جم ج) 60 جم د) 80 جم

8- هيدروكسيد الكالسيوم مركب يحتوي على : — ب
أ) ذرة اكسجين. ب) ذرتين اكسجين. ج) ثلاث ذرات اكسجين د) ذرة هيدروجين.

9- يشغل واحد مول من أي غاز عند درجة حرارة وضغط الغرفة نف — ج
أ) 36000 سم^3 ب) 22400 سم^3 ج) 2400 سم

الفقرة رقم 9 تحسب الدرجة للطالب

10- الصيغة الكيميائية لكبريتات الألومنيوم هي: — أ
أ) $AL_2(SO_4)_3$ ب) $(NH_4)_2SO_4$ ج) $AL_3(SO_4)_2$ د) NH_4SO_4

11- يعتبر غاز الهيدروجين (H_2)

أ) ذرة.	ب) جزيء	ج) أيون	د) مجموعة ذرية	ب

12- يرمز للمواد الذائبة في الماء بالمعادلة الكيميائية بالرمز:

أ) q	ب) aq	ج) g	د) ℓ	ب

13- ملخص لتفاعل كيميائي:

أ) الصيغة التجريبية	ب) الصيغة الجزيئية	ج) الصيغة الأولية.	د) المعادلة الكيميائية.	د

14- مادة صيغتها التجريبية C_2H_5 وكتلتها الجزيئية النسبية 58 لها صيغة جزيئية هي:

أ) C_4H_{10}	ب) C_6H_{12}	ج) CH_5	د) لا شيء مما ذكر.	أ

15- عند احتراق الهيدروجين في الهواء (4 جم) هيدروجين في الهواء يتطلب (32 جم) أكسجين لتكوين ← بخار ماء

أ) 34 جم	ب) 38 جم	ج) 36 جم	د) 32 جم	ج

16- حجم الغاز = ... X الحجم المولي للغاز.

أ) الكتلة.	ب) عدد افوجادرو.	ج) عدد المولات.	د) لا شيء مما ذكر.	ج

17- يتكون جزيء الماء من الاكسجين بنسبة 88.89 % فيكون نسبة الهيدروجين فيه هي:

أ) 100 %	ب) 11.11 %	ج) 89.88 %	د) 50 %	ب

18- مسحوق يحتوي 2.8 جم حديد متحد مع 1.2 جم أكسجين صيغته:

أ) FeO	ب) Fe_2O_3	ج) Fe_3O_2	د) Fe_3O_4	ب

علماً بأن:

Ar_{fe}	Ar_H	Ar_C	Ar_O	Ar_{Na}
56	1	12	16	23

س3/ **اجب عن الأسئلة التالية** :- (09 درجات)

أ) اكمل (4 درجات) (**درجة لكل فقرة**)

❶ يعرف ....**المول**.... بأنه كمية المادة التي تحتوي على .....**عدد أفوجادرو**..... من الجسيمات.

❷ الصيغة التجريبية للمركب الكيميائي هي **أبسط صيغة** توضح الاعداد النسبية لـ **ذرات** العناصر المكونة للمركب

❸ تعرف **الكتلة الجزيئية النسبية** (Mr) لمادة بأنها متوسط **كتلة** جزيء المركب مقارنة بكتلة $\frac{1}{12}$ من كتلة ذرة الكربون (12) ذرة $^{12}_{6}C$

❹ يعرف **عدد أفوجادرو** بأنه عدد الذرات في 12 جم من نظير الكربون (12) وقيمته **10^{23} X 6.02** وهو ثابت.

ب) علل: (درجتان ونصف) **(درجة وربع لكل فقرة)**

❶ لا تكون العناصر التي لها تكافؤات صفرية مركبات؟

لأن اغلفتها الخارجية مكتملة (أغلفة مشبعة مستقرة)

❷ عند إضافة هيدروكسيد الصوديوم لكبريتات النحاس II تسمى أيونات الصوديوم والكبريتات بالايونات المتفرجة؟

لأنها أيونات مشتركة في طرفي المعادلة وظلت دون تغيير

ج) اكتب معادلة كيميائية رمزية متوازنة للتفاعل التالي : (درجتان ونصف) **(لكل صيغة نصف درجة)**

كربونات ماغنيسيوم + حمض الهيدروكلوريك ← كلوريد ماغنسيوم + ماء + ثاني أكسيد الكربون

$MgCO_3 + 2HCL$

الفقرة رقم (ج) تحسب الدرجة للطالب بسبب نقص في السؤال

انتهت الأسئلة دعواتنا بالتوفيق للجميع