

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني نموذج ثاني

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف العاشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 11-21-2023 11:02:17

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

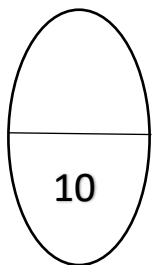
[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

اختبار قصير ثاني نموذج أول	1
اختبار قصير ثاني نموذج ثاني	2
اختبار قصير ثاني	3
اختبار قصير أول نموذج سابع	4
اختبار قصير أول نموذج سادس	5



اسم المبدعة :-

الصف :-

التاريخ :-

مدرسة الوادي الكبير للتعليم الأساسي (10-12)

الاختبار القصير (2) للصف العاشر

في مادة الكيمياء الفصل الدراسي الأول

1) يقصد بمتوسط كتل ذرات العنصر التي توجد في الطبيعة (ظلل الإجابة الصحيحة)

الكتلة الصيغة النسبية

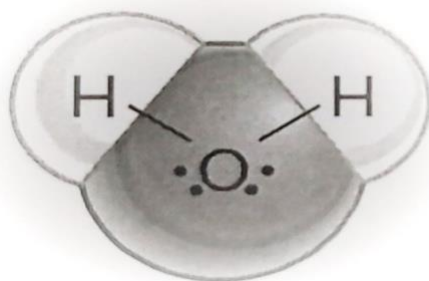
○ الكتلة الجزيئية النسبية

(درجة)

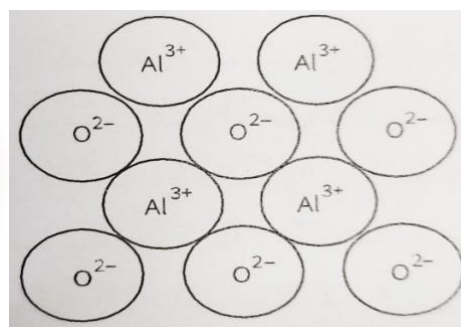
عدد افوجادرو

○ الكتلة الذرية النسبية

2) تمثل المخططات التالية الصيغ البنائية لمركبين مختلفين



(ص)



(س)

اكتب الصيغة الأبسط لكل مركب

(درجة)

1- صيغة المركب (س)

(درجة)

2- صيغة المركب (ص)

(درجة)

3) ظلل الإجابة الصحيحة

إذا علمت ان عدد مولات العنصر (X) (1.5) مول وكتلته (60.12) جرام

فما اسم العنصر (X) ؟

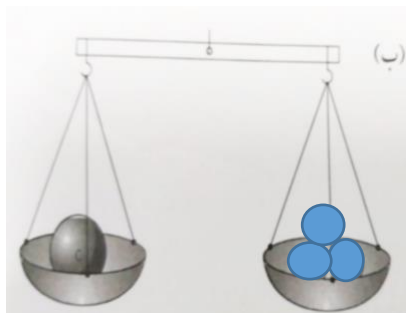
اليود

الكالسيوم

البوتاسيوم

○ الكروم

(4) من خلال الشكل الذي امامك ذرة كربون واحدة كتلتها 12 وحدة كتلة ذرية ما هي الذرة التي تكافئها؟؟
(درجة)



.....

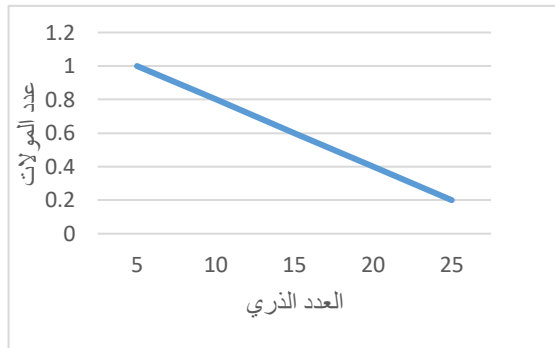
(درجتين)

(5) اكمل الجدول التالي وباستعمال الجدول الدوري

و (عدد افوجادرو 6.02×10^{23})



عدد الذرات	الكتلة الذرية	عدد المولات
.....	1 مول



(6) من خلال الرسم البياني المقابل
أ- احسب كتلة العنصر الذي عدده الذري

15

.....

.....

ب- احسب عدد ذرات العنصر

.....

.....

(درجة)