

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني نموذج ثالث

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

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 11:22:25 2023-11-21

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 مع نموذج الإجابة](#)

1

[اختبار فكري ثاني](#)

2

[اختبار قصير ثاني نموذج ثاني](#)

3

[اختبار قصير ثاني نموذج أول](#)

4

[اختبار قصير ثاني نموذج ثاني](#)

5

اختبار قصير (2)

السؤال الأول : يحتوي المول الواحد من أي مادة على العدد نفسه من الجسيمات يساوي :
(ظلل)

1

☐ 32×10 ☐ 6.02☐ 5.32×10 ☐ 4.22×10

السؤال الثاني : اكمل الجدول باستخدام الكلمات الموجودة في المستطيل :

3

النظائر ، الكتلة الذرية النسبية ، عدد المولات ، الكتلة ، كتلة الصيغة

يرمز لها بالرمز n وتساوي الكتلة على الكتلة المولية	
هي ذرات لنفس العنصر تختلف في الكتلة .	
هي حاصل جمع الكتل الذرية النسبية للعناصر الموجودة في الصيغة الكيميائية للمادة	
هي متوسط كتلة ذرات نظائر العنصر الطبيعية المختلفة مقارنة مع نظير الكربون 12 .	

السؤال الثالث :

أ) الصيغة الأبسط للمركب الكيميائي التالي : (ظلل)

1

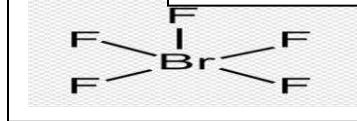
☐☐ BrF ☐ BrF_5 ☐ Br_2F_5

2

المركب :

Br = 80 F = 19

ب) احسب كتلة الصيغة النسبية Mr لهذا



2

ج) اذا علمت ان كتلة هذا المركب تساوي 2.45 g احسب عدد المولات : n

1

C = 12 He = 4

السؤال الرابع : كم عدد ذرات الهيليوم اللازمة لموازنة الكربون في الشكل التالي :



عدد ذرات الهيليوم =

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح .