

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف مراجعة مسائل وحدة المول

[موقع المناهج](#) ⇨ [ملفات الكويت التعليمية](#) ⇨ [الصف الحادي عشر العلمي](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

امتحان قصير حادي عشر كيمياء	1
امتحان الفترة الرابعة 2016	2
امتحان الفترة الثانية 2016 2017	3
تطبيقات على الخلايا الجلفانية	4
مراجعة	5

مراجعة ص 41-50

أ. مسك، لطيري

١٢، المول ١٢ عدد الجسيمات في المول ٢٣، الكتلة، المولية للمادة

١ كم عدد مولات المغنيسيوم التي تحتوي على 1.25×10^{23} ذرة منه؟

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

٢ كم عدد مولات السيليكون التي تحتوي على 2.08×10^{24} ذرة منه؟

٣ كم عدد جزيئات الماء التي توجد في 0.360 mol منه؟

٤ كم عدد الذرات في 2.12 mol من البروبان C_3H_8 ؟

٥ كم عدد الذرات الموجودة في 1.14 mol من جزيئات SO_3 ؟

٦) كم عدد الذرات الهيدروجين في 1.5 mol من الميثان CH_4 .

٧) كم عدد الذرات الكربون في 1 mol من الجلوكوز $C_6H_{12}O_6$.



احسب الكتلة في 9.45 mol من ثالث أكسيد ثنائي النيتروجين N_2O_3 ؟

أوجد عدد المولات في 92.2 g أكسيد الحديد III Fe_2O_3 ؟

السؤال الثاني إذا علمت أن (N=14 , O=16 , H=1) فاحسب ما يلي
أ) الكتلة المولية الجزيئية لحمض النيتريك HNO_3

ب) عدد المولات في 126 g من حمض النيتريك HNO_3

ج) عدد الجزيئات في 31.5g من حمض النيتريك HNO_3

د) كتلة (9×10^{23}) جزيء من حمض النيتريك HNO_3

