

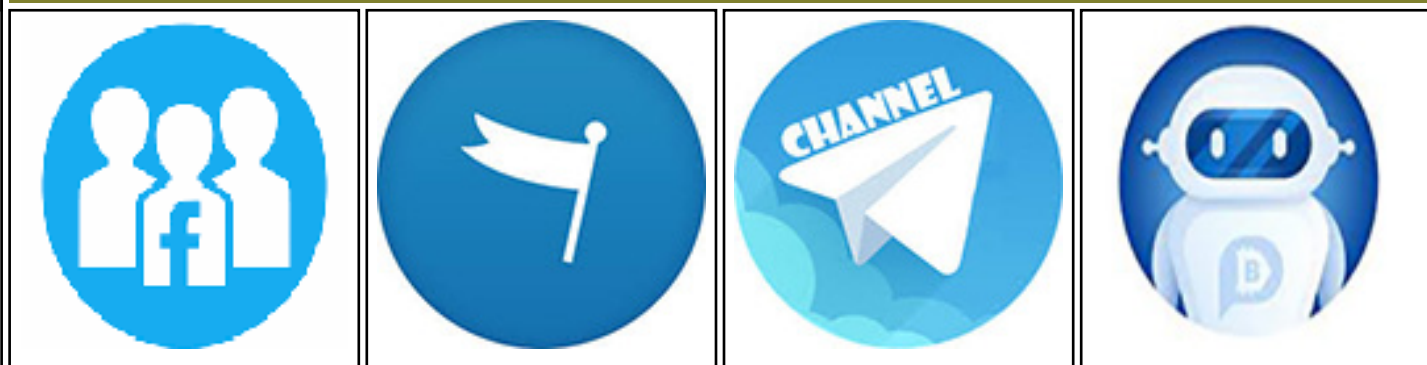
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف نشاط درس المول مع نموذج الإجابة

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

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

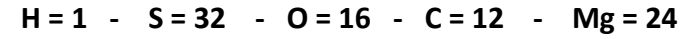
المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

نشاط درس الكتل النسبية مع نموذج الإجابة	1
نشاط الدرس الثاني	2
ملخص شرح درس العناصر الانتقالية من مذكرة الريادة	3
نموذج إجابة الاختبار الرسمي الموحد	4
نموذج أسئلة الاختبار الرسمي الموحد	5



نشاط (٢-٣) المول

(استخدم الكتل الذرية النسبية التالية في حل هذا النشاط)



نموذج الاجابة لنشاط (٢-٣)

رقم السؤال	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	١	- كمية من مادة تحتوي على $(\times 10^{23})$ ذرة أو جزيء أو وحدة صيغة وفقاً لطبيعتها. أو - الكتلة الذرية أو الجزيئية أو وحدة الصيغة للمادة معبراً عنها بالجرامات.	(درجة واحدة)		معرفة
٢	٢	عدد المولات = $\frac{\text{عدد ذرات المادة}}{\text{عدد أفوجادرو}}$ عدد المولات = $\frac{3.01 \times 10^{23}}{6.02 \times 10^{23}}$ = 0.5 مول الكتلة المولية للمغنيسيوم Mg = 24 g كتلة المادة = عدد المولات \times الكتلة المولية = $24 \times 0.5 = 12$ g	(درجة واحدة)	٤-٨	استدلال
٣	٣	6.02×10^{23}	(درجة واحدة)		استدلال
٤	٤	لأن الكتلة الذرية أو الجزيئية أو وحدة الصيغة لأي مادة مقدار معلوم	(درجة واحدة)		معرفة
٥	٥	الكتلة المولية للماء $(H_2O) = 18$ g = $16 + 2 \times 1$ عدد المولات = $\frac{\text{كتلة المادة}}{\text{الكتلة المولية}}$ عدد المولات = $\frac{36}{18} = 2$ مول	(درجة واحدة)		تطبيق

١- المول الواحد من أي مادة يمتلك كتلة تساوي كتلة صيغته النسبية أو الذرية بوحدة الجرامات ويحتوي على ثابت أفوجادرو 6.02×10^{23} من الذرات أو الجزيئات أو الأيونات وفقاً لنوع المادة.
- من خلال الوصف السابق للمول استنتج تعريفاً علمياً للمول. (درجة)

٢- احسب كتلة 3.01×10^{23} ذرة مغنيسيوم (Mg) : (درجة)

٣- عدد الجزيئات الموجودة في ٢ جم من جزيء الهيدروجين يساوي جزيء.
(ظلل الدائرة بجوار البديل الصحيح من بين البدائل المعطاه) (درجة)



٤- فسّر: المول من أي مادة كمية معلومة. (درجة)

٥- احسب عدد مولات ٣٦ جم من الماء (درجة)