



لا تنسونا من صالح دعائكم



نماذج اختبارات القصير الثاني

الصف العاشر

ملتقى الكيمياء

الفصل الثاني – للعام الدراسي 2024 / 2025

لعام 1446 هـ

باقعة الإشتراك الكامل

- مقاطع مختصرة للدروس
- حل بنك الأسئلة
- مراجعة وحل نماذج القصير الأول والثاني
- مراجعة الفايصل (حل مذكرة الاختبارات)

العاشر
15 KD

الحادي عشر
20 KD

الثاني عشر
25 KD

ما نتميز به :

- متابعة الطالب
- الرد على الأسئلة بأسرع وقت

للإشتراك:

Telegram

 ملتقى الكيمياء  alchemyq8

نماذج اختبارات القصير الثاني (الصف العاشر) – الفصل الدراسي الثاني – 2025/2024 #ملتقى_الكيمياء
درجة الامتحان (4 درجات)

الكمية المطلوبة من الكتاب (من ص29 إلى ص50) نموذج (1)

أجب عن الأسئلة التالية

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة التي تلي كل مما يلي : $(1\frac{1}{2}=1\frac{1}{2}\times 3)$

1. يعتبر التفاعل التالي : $\text{HCl}_{(aq)} + \text{NaOH}_{(aq)} \rightarrow \text{NaCl}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)}$ من التفاعلات :
() تكوين الغاز () الأحماض والقواعد () الترسيب () الأكسدة والاختزال
2. إذا علمت أن $(C = 12, H = 1)$ فإن الكتلة المولية الجزيئية بوحدة g/mol لغاز الايثان C_2H_6 تساوي :
() 13 () 30 () 40 () 46
3. تشتعل مادة أزيد الصوديوم NaN_3 كهربانياً في الوسادات الهوائية للسيارات مولداً غاز :
() الأكسجين O_2 () الفلور F_2 () الهيدروجين H_2 () النيتروجين N_2

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً. $(1=1\times 1)$

تختلف الكتلة المولية من مادة إلى أخرى.

(ب) حل المسألة التالية $(1\frac{1}{2}=1\frac{1}{2}\times 3)$

إذا علمت أن $(\text{NH}_3 = 17)$ احسب :

1- عدد المولات في 34 g من الأمونيا NH_3

2- عدد الجزيئات في نفس الكمية السابقة.

نماذج اختبارات القصير الثاني (الصف العاشر) – الفصل الدراسي الثاني – 2025/2024 #ملتقى الكيمياء
درجة الامتحان (4 درجات)

الكمية المطلوبة من الكتاب (من ص 29 إلى ص 50) نموذج (2)

أجب عن الأسئلة التالية

(1½=½×3)

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة التي تلي كل مما يلي

1. يعتبر التفاعل : $2\text{NaN}_3(\text{s}) \rightarrow 2\text{Na}(\text{s}) + 3\text{N}_2(\text{g})$ من تفاعلات :

() الترسيب () الأحماض و القواعد () المتجانسة () تكوين الغاز

2. عدد الوحدات البنائية في 1 mol من غاز الأكسجين O_2 ($\text{O} = 16$) تساوي بوحدة الذرة :

() 6×10^{23} () 9×10^{23} () 12×10^{23} () 18×10^{23}

3. مادة تستخدم في صناعة الوسائد الهوائية :

() أزيد الصوديوم NaN_3 () كلوريد الصوديوم NaCl () الماء H_2O () هيدروكسيد الصوديوم NaOH

(1=1×1)

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي تعليلا علميا صحيحا.

- يتساوى عدد المولات في كل من 6 g من عنصر الكربون [C=12] مع 12 g من عنصر المغنيسيوم [Mg=24]

(1½=½×3)

(ب) حل المسألة التالية

إذا علمت أن ($\text{Fe}=56$, $\text{O}=16$) أحسب :

1. عدد المولات في 92.2 g من أكسيد الحديد Fe_2O_3 III

2. عدد الصيغ في نفس الكمية السابقة.

نماذج اختبارات القصير الثاني (الصف العاشر) – الفصل الدراسي الثاني – 2025/2024 #ملتقى الكيمياء
درجة الامتحان (4 درجات)

الكمية المطلوبة من الكتاب (من ص 29 إلى ص 50) نموذج (1)

أجب عن الأسئلة التالية

(1½=½×3)

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة التي تلي كل مما يلي

1. كمية المادة التي تحتوي على عدد أفوجادرو من الوحدات البنائية للمادة :
() الكتلة الجزيئية () المول () الكتلة الصيغية () الكتلة المولية الصيغية
2. الوحدة البنائية لفلز البوتاسيوم K هي :
() الأيون () الجزيء () الذرة () وحدة الصيغة
3. كتلة 2 mol من الألمنيوم Al=27 تساوي :
() 54 g () 60 g () 13.5 g () 0.5 g

(1=1×1)

السؤال الثاني : (أ) علل لما يلي تعليلا علميا صحيحا.

- يستخدم أزيد الصوديوم في الوسائد الهوائية (وسادة أمان) في السيارات .

(1½=½×3)

(ب) حل المسألة التالية

الصيغة الجزيئية لغاز البروبان هي ($C_3H_8 = 44 \text{ g/mol}$) والمطلوب :

1- احسب عدد الذرات في 12 g من جزيئات البروبان.

2- احسب عدد المولات في 22 g من المركب.

نماذج اختبارات القصير الثاني (الصف العاشر) – الفصل الدراسي الثاني – 2025/2024 #ملتقى الكيمياء
درجة الامتحان (4 درجات)

الكمية المطلوبة من الكتاب (من ص 29 إلى ص 50) نموذج (4)

أجب عن الأسئلة التالية

(1½=½×3)

السؤال الأول: اكمل الفراغات في الجمل بما يناسبها علمياً

1. كتلة المول الواحد من أي مادة مقدراً بالجرام تسمى -----
2. إذا علمت أن (Na = 23 , O = 16 , H = 1) فإن الكتلة المولية لهيدروكسيد الصوديوم NaOH تساوي -----
3. إذا علمت أن (Ne = 20 , He = 4) فإن عدد الذرات في 4 جرام من الهيليوم (He) يساوي ----- عدد الذرات في 10 جرام من النيون (Ne).

(1=½×2)

السؤال الثاني : (أ) اكمل الجدول التالي .

Ca(HCO ₃) ₂	C ₂ H ₄ O ₂	وجه المقارنة
		عدد ذرات الهيدروجين في الوحدة البنائية

(1½=½×3)

(ب) حل المسألة التالية

إذا علمت أن (Mg = 24) والمطلوب :

1- عدد مولات المغنيسيوم Mg التي تحتوي على (1.5×10^{23}) ذرة منه.

2- عدد الذرات في (2 mol) من المغنيسيوم.