

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج المصرية



## أسئلة امتحان الكتروني

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج المصرية](#) ⇨ [الصف الأول الثانوي](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#) ⇨ [الملف](#)


تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 23:14:56 2024-01-19

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي



## المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

<a href="#">النماذج الاسترشادية من الوزارة 2020 ملف مكون من 4 صفحات</a>	1
<a href="#">امتحان كيمياء على الباب الثالث القواعد والأحماض</a>	2
<a href="#">مراجعة نهائية جديدة للفصل الأول 2020</a>	3
<a href="#">جميع تعليقات منهج الكيمياء</a>	4
<a href="#">المراجعة النهائية في الكيمياء</a>	5

اسم الطالب:	رقم الجلوس:
 منصة الاختبارات الالكترونية لأبنائنا في الخارج ٢٠٢٤	امتحان مادة الكيمياء للصف الأول الثانوي امتحان الفصل الدراسي الأول - ٢٠٢٤

١- أي مما يأتي يعتبر تحليل كيميائي للمادة ؟

( أ ) عينة من الماء تحتوي على 3 مول
( ب ) حجم مكعب = $93 \text{ cm}^3$
( ج ) محلول كلوريد الحديد III اصفر اللون
( د ) درجة حرارة محلول $60^\circ\text{C}$

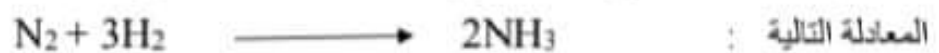
٢- مادة تستعمل كحساس بيولوجي، أحد أبعادها:  $20 \times 10^{-6} \text{ mm}$  يكون البعدين الآخرين بمقياس النانو .....

( أ ) $10^3, 10^5$
( ب ) $10^{-3}, 10^{-5}$
( ج ) 20, 400
( د ) 20, 40

٣- بعد وزن المعادلة الكيميائية الاتية:  $\text{HNO}_3 \longrightarrow \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$  فان الأرقام المستعملة لوزن هذه المعادلة بالترتيب تكون :


( أ ) 4,4,2,0
( ب ) 4,4,2,1
( ج ) 2,2,1,1
( د ) 4,2,2,1

٤- حجم غاز النشادر الناتج من تفاعل 12g من غاز الهيدروجين مع وفرة من غاز النيتروجين هو .....

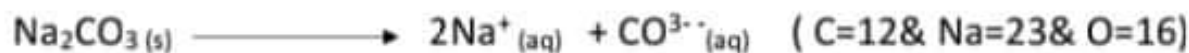


( N = 14 & H = 1 )

( أ ) 67.2 L
( ب ) 44.8 L
( ج ) 86.6 L
( د ) 112 L

اسم الطالب :	رقم الجلوس :
 منصة الاختبارات الالكترونية لأبنتنا في الخارج ٢٠٢٤	امتحان مادة الكيمياء للصف الأول الثانوى امتحان الفصل الدراسي الأول - ٢٠٢٤

٥- عدد الأيونات الكلية الناتجة من زوبان 53g من كربونات الصوديوم في الماء



١ ( أ )	$2.5 \times 6.02 \times 10^{23} \text{ ion}$
٢ ( ب )	$6.02 \times 10^{23} \text{ ion}$
٣ ( ج )	$1.5 \times 6.02 \times 10^{23} \text{ ion}$
٤ ( د )	$2 \times 6.02 \times 10^{23} \text{ ion}$

٦- تبعا للمعادلة



فإذا وضع 48g من الماغنيسيوم في محلول حمض الهيدروكلوريك المحتوي على 37g منه فإن العامل المحدد للتفاعل هو.....

١ ( أ )	Mg
٢ ( ب )	MgCl <sub>2</sub>
٣ ( ج )	HCl
٤ ( د )	H <sub>2</sub>

٧- كتلة كربونات الصوديوم اللازمة لتحضير 500 ml من محلول 0.5 M تساوي.....  
(Na=23 , C=12 , O=16)

١ ( أ )	100 g
٢ ( ب )	106 g
٣ ( ج )	40 g
٤ ( د )	26.5 g

٨- تعتمد الخصائص الجمعية للمحلول على.....

١ ( أ )	طبيعة المذيب
٢ ( ب )	طبيعة المذاب
٣ ( ج )	عدد جزيئات المذيب
٤ ( د )	عدد جزيئات المذاب

اسم الطالب:	رقم الجلوس:
 منصة الاختبارات الالكترونية لابناتنا في الخارج ٢٠٢٤	امتحان مادة الكيمياء للصف الأول الثانوي امتحان الفصل الدراسي الأول - ٢٠٢٤

٩- وفقاً لنظرية برونستد - لوري فإن خليط الماء مع حمض النيتريك يجب أن يحتوي على .....

( أ )	$\text{NO}^-$
( ب )	$\text{NO}_3$
( ج )	$\text{NO}_2^-$
( د )	$\text{NO}_3^-$

١٠- كل الاحماض التالية احماض معدنية ما عدا حمض .....

( أ )	الكبريتيك
( ب )	الفوسفوريك
( ج )	الستريك
( د )	الهيدروكلوريك

3/3

انتهت الأسئلة