

اسم الطالب :	رقم الجلوس :
 منصة الاختبارات الالكترونية لأبنائنا في الخارج	امتحان مادة : الكيمياء للفصل الثاني الثانوى (دمج) المتخلفين عن الفصل الدراسى الأول ٢٠٢٦

١- أي مما يلي يمثل حجم الغاز في نصف مول من غاز الهيليوم في الظروف القياسية ؟

٢	$2 \times 22.4 \text{ L}$
ب	$1 \times 22.4 \text{ L}$
ح	$0.5 \times 22.4 \text{ L}$
د	$0.25 \times 22.4 \text{ L}$

٢- أي مما يمثل عدد ذرات النيتروجين في نصف مول؟

٢	$2 \times 6.02 \times 10^{23}$
ب	$1 \times 6.02 \times 10^{23}$
ح	$0.5 \times 6.02 \times 10^{23}$
د	$0.25 \times 6.02 \times 10^{23}$

٣- استنتج رازرفورد من خلال تجربته أن ذرة العنصر تحتوي علي نواة موجبة الشحنة.

اختر مما يلي ما يدل علي ذلك :

٢	نفاذ معظم أشعة الفا دون انحراف
ب	انحراف نسبة ضئيلة من أشعة الفا
ح	ارتداد نسبة ضئيلة من اشعة الفا
د	اختيار شريحة رقيقة من الذهب النقي

٤- أي مما يلي يمثل التوزيع الإلكتروني لعنصر الأكسجين (^{16}O) حسب مبدأ البناء التصاعدي؟

٢	$1S^2 , 2S^2 , 2P^4$
ب	(K , L) (2 , 6)
ح	$1S^2 , 2S^2 , 2P_X^2 , 2P_Y^2$
د	$1S^2 , 2S^2 , 2P_X^2 , 2P_Y^1 , 2P_Z^1$

اسم الطالب :	رقم الجلوس :
 منصة الاختبارات الالكترونية لأبنائنا في الخارج	امتحان مادة : الكيمياء للفيف الثاني الثانوى (دمج) المتخلفين عن الفصل الدراسي الأول ٢٠٢٦

٥- أي مما يلي يمثل عدد الكم الرئيسي للإلكترون الثالث لذرة الصوديوم ($^{23}_{11}\text{Na}$) ؟

n = 2	أ
$\ell = 1$	ب
$m_{\ell} = -1$	ج
$m_s = -\frac{1}{2}$	د

٦- أي من العناصر التالية له أعلى جهد تأين ثانى ؟

${}_3\text{Li}$	أ
${}_{11}\text{Na}$	ب
${}_{19}\text{K}$	ج
${}_{12}\text{Mg}$	د

٧- أي مما يلي يمثل عدد التأكسد لذرة النيتروجين في المركب (NH_4OH) ؟

(3-)	أ
(3+)	ب
(2-)	ج
(2 +)	د

★(((انتهت الأسئلة)))★