اسم الطالب:	رقم الجلوس :

منصة الاختبارات الالكترونية
لأبنائنا فى الخارج

امتحان مادة : الكيمياء
للصف الثانى الثانوى
المتخلفين عن الفصل الدراسى الأول ٢٠٢٦

١- ما هو وزن غاز الأكسجين (O_2) بالجرام الذى يحتوى على عدد من الذرات يساوى نصف عدد أفوجادرو؟
(O = 16)

أ	32 g
ب	16 g
حـ	8 g
ء	4 g

٢- ما هو حجم غاز الهيدروجين الناتج من تفاعل 6 g من الماغنسيوم مع حمض الهيدروكلوريك بحسب المعادلة الكيميائية الاتية ؟ (Mg = 24 , H = 1)

$$Mg_{(s)} + 2HCl_{(aq)} \rightarrow MgCl_{2(aq)} + H_{2(g)}$$

أ	22.4 L
ب	11.2 L
حـ	5.6 L
ء	1.12 L

٣- في التفاعل الكيميائى الاتى : $6Li_{(s)} + N_{2(g)} \rightarrow 2Li_3N_{(s)}$
إذا تفاعل 7 g من فلز الليثيوم مع 7 g من غازالنيتروجين ، فما هو العامل المحدد لهذا التفاعل ، و كمية المادة المتبقية ؟ (Li = 7 , N = 14)

أ	Li ويتبقى 0.0833 mole من غاز N_2
ب	Li ويتبقى 0.167 mole من غاز N_2
حـ	N_2 ويتبقى 0.333 mole من Li
ء	N_2 ويتبقى 0.167 mole من Li

اسم الطالب:	رقم الجلوس :
منصة الاختبارات الالكترونية لأبنائنا فى الخارج	**امتحان مادة : الكيمياء** **للصف الثانى الثانوى** **المتخلفين عن الفصل الدراسى الأول ٢٠٢٦**

٤- ما هو حجم الماء المضاف لـ 100 mL من 0.5 M من H_2SO_4 ليقل تركيز المحلول إلى .05 M ؟

أ	1000 mL
ب	900 mL
حـ	450 mL
ء	100 mL

٥- ما هو العدد الذرى لعنصر ينتهى توزيعه الإلكتروني بـ ($3d^6$) ؟

أ	26
ب	42
حـ	44
ء	24

٦- كم الطاقة المطلوب لنقل إلكترون من المستوى (M) للمستوى (N) = 32.5 ev ، ولنقل إلكترون من المستوى (O) إلى (N) فإن الذرة :

أ	تفقد 32.5 ev
ب	تكتسب 32.5 ev
حـ	تفقد 24 ev
ء	تكتسب 24 ev

اسم الطالب:	رقم الجلوس :
منصة الاختبارات الالكترونية لأبنائنا فى الخارج	**امتحان مادة : الكيمياء** **للصف الثانى الثانوى** **المتخلفين عن الفصل الدراسى الأول ٢٠٢٦**

٧- أعداد الكم الأربعة التي تصف الإلكترون الأخير في ذرة $_{24}Cr$ هي :

أ	$n = 3 , \ell = 2 , m_\ell = -2 , ms = -½$
ب	$n = 3 , \ell = 2 , m_\ell = +2 , ms = +½$
حـ	$n = 4 , \ell = 0 , m_\ell = 0 , ms = -½$
ء	$n = 4 , \ell = 0 , m_\ell = +1 , ms = +½$

٨- العنصر ($_{35}X$) هو عنصر ..... ويوجد في الجدول الدورى في .....

أ	ممثل ، المجموعة 5A ، الدورة الثالثة
ب	ممثل ، المجموعة 7A ، الدورة الرابعة
حـ	انتقالى اساسى ، المجموعة 3B ، الدورة الخامسة
ء	انتقالى اساسى ، المجموعة 5B ، الدورة الثالثة

٩- ثلاثة عناصر ($_{13}X , _{17}Y , _{9}Z$) ما هو الترتيب الصحيح لهذه العناصر بحسب أنصاف اقطارها ؟

أ	$X < Y < Z$
ب	$Z < Y < X$
حـ	$X < Z < Y$
ء	$Y < X < Z$

١٠- في التفاعل الكيميائى الاتى : $FeCl_3 + H_2S \rightarrow FeCl_2 + 2HCl + S$

أي مما يلى يعتبر صحيحا ؟

أ	Fe^{3+} هو العامل مؤكسد
ب	S^{2-} هو العامل المؤكسد
حـ	H_2S أخْتزل
ء	HCl تأكسد

★(((انتهت الأسئلة)))★