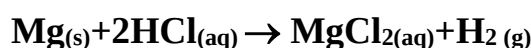


اسم الطالب :	رقم الجلوس :
 منصة الاختبارات الالكترونية لأبنائنا في الخارج	امتحان مادة : الكيمياء بالفرنسية للمصف الثاني الثانوي متخلفين عن الفصل الدراسي الأول ٢٠٢٦

1- Quelle est la masse du gaz oxygène (O₂) en gramme contenant un nombre d'atomes égal à la moitié du nombre d'Avogadro ? (O = 16)

a	32 g
b	16 g
c	8 g
d	4 g

2- Quel est le volume du gaz hydrogène produit de la réaction de 6 g de magnésium avec l'acide chlorhydrique selon l'équation suivante ? (Mg = 24 , H = 1)



a	22,4 L
b	11,2 L
c	5,6 L
d	1,12 L

3- Dans la réaction suivante : $6\text{Li}_{(s)} + \text{N}_{2(g)} \rightarrow 2\text{Li}_3\text{N}_{(s)}$

Si 7 g du métal lithium Li réagissent avec 7 g du gaz diazote N₂, quel est le facteur limitant de cette réaction et la quantité de matière qui reste ? (Li = 7 , N = 14)

a	Li et il reste 0,0833 mole du gaz N ₂
b	Li et il reste 0,167 mole du gaz N ₂
c	N ₂ et il reste 0,333 mole de Li
d	N ₂ et il reste 0,167 mole de Li

4- Quel volume d'eau faut-il ajouter à 100 ml d'une solution 0,5 M de H₂SO₄ pour que sa concentration devienne 0,05 M ?

a	1000 ml
b	900 ml
c	450 ml
d	100 ml

اسم الطالب:	رقم الجلوس:
 منصة الاختبارات الالكترونية لأبنائنا في الخارج	امتحان مادة : الكيمياء بالفرنسية للمصف الثاني الثانوي متخلفين عن الفصل الدراسي الأول ٢٠٢٦

5- Quel est le numéro atomique de l'élément dont la configuration électronique se termine par $3d^6$?

a	26
b	42
c	44
d	24

6- Si le quantum nécessaire pour déplacer un électron du niveau (M) vers le niveau (N) = 32,5 eV, alors pour déplacer un électron du niveau (O) vers le niveau (N), l'atome:

a	perd 32,5 eV
b	gagne 32,5 eV
c	perd 24 eV
d	gagne 24 eV

7- Les nombres quantiques décrivant le dernier électron de l'atome ($_{24}\text{Cr}$) sont :

a	$n = 3, \ell = 2, m_\ell = -2, m_s = -\frac{1}{2}$
b	$n = 3, \ell = 2, m_\ell = +2, m_s = +\frac{1}{2}$
c	$n = 4, \ell = 0, m_\ell = 0, m_s = -\frac{1}{2}$
d	$n = 4, \ell = 0, m_\ell = +1, m_s = +\frac{1}{2}$

8- L'élément $_{35}\text{X}$ est un élément et se trouve dans du tableau périodique

a	Représentatif, groupe 5A, période 3
b	Représentatif, groupe 7A, période 4
c	Transition principal, groupe 3B, période 5
d	Transition principal, groupe 5B, période 3

اسم الطالب:	رقم الجلوس:
 منصة الاختبارات الالكترونية لأبنائنا في الخارج	امتحان مادة : الكيمياء بالفرنسية للفصل الثاني الثانوي متخلفين عن الفصل الدراسي الأول ٢٠٢٦

9- Trois éléments ($_{13}X$, $_{17}Y$, $_{9}Z$). Quel est l'ordre correct de ces éléments d'après leurs rayons atomiques ?

a	$X < Y < Z$
b	$Z < Y < X$
c	$X < Z < Y$
d	$Y < X < Z$

10- Dans la réaction suivante : $FeCl_3 + H_2S \rightarrow FeCl_2 + 2HCl + S$
Lequel de ce qui suit est correct ?

a	Fe^{3+} est l'agent oxydant
b	S^{2-} est l'agent oxydant
c	H_2S est réduit
d	HCl est oxydé

★(((انتهت الأسئلة)))★