

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

1- Lequel de ce qui suit représente le volume de gaz dans une demi mole du gaz hélium dans les conditions standards ?

a	$2 \times 22,4 \text{ L}$
b	$1 \times 22.4 \text{ L}$
c	$0.5 \times 22,4 \text{ L}$
d	$0.25 \times 22,4 \text{ L}$

2- Lequel de ce qui suit représente le nombre d'atomes de nitrogène dans une demi mole ?

a	$2 \times 6.02 \times 10^{23}$
b	$1 \times 6.02 \times 10^{23}$
c	$0.5 \times 6.02 \times 10^{23}$
d	$0.25 \times 6.02 \times 10^{23}$

3- Rutherford a conclu de son expérience que l'atome d'un élément possède un noyau chargé positivement.

Choisissez de ce qui suit ce qui illustre ce résultat.

a	La plupart des particules alpha pénètrent sans déviation.
b	Un faible pourcentage de particules alpha sont déviées.
c	Un faible pourcentage de particules alpha se sont rebondis.
d	Le choix d'une fine couche d'or pur.

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

4- Laquelle des configurations électroniques suivantes représente l'élément ($^{16}_8\text{O}$) selon le principe de multiplicité maximale ?

a	$1S^2, 2S^2, 2P^4$
b	(K , L) (2 , 6)
c	$1S^2, 2S^2, 2P_X^2, 2P_Y^2$
d	$1S^2, 2S^2, 2P_X^2, 2P_Y^{1-}, 2P_Z^1$

5- Lequel des nombres quantiques principaux suivants représente le nombre quantique principal du troisième électron dans l'atome de sodium ($^{23}_{11}\text{Na}$) ?

a	$n = 2$
b	$\ell = 1$
c	$m_\ell = -1$
d	$m_s = -\frac{1}{2}$

6- Lequel des éléments suivants son deuxième potentiel d'ionisation est le plus élevé ?

a	${}_3\text{Li}$
b	${}_{11}\text{Na}$
c	${}_{19}\text{K}$
d	${}_{12}\text{Mg}$

7- Lequel des éléments suivants représente le nombre d'oxydation de l'atome de nitrogène dans le composé (NH_4OH) ? □

a	(3-)
b	(3+)
c	(2-)
d	(2+)

★(((انتهت الأسئلة)))★