

اسم الطالب :

رقم الجلوس :

امتحان مادة : الكيمياء بالفرنسية
للفصل الثاني الثانوى (دمج)
الفصل الدراسي الاول - ٢٠٢٥



منصة الاختبارات الالكترونية
لأبنائنا فى الخارج ٢٠٢٥

1- Le nombre d'électrons dans le deuxième niveau principal pour l'élément ($_{8}\text{O}$) est

.....

a	2
b	4
c	6
d	8

2- Lequel des éléments suivants a la configuration électronique ($1\text{S}^2, 2\text{S}^2$) :

a	Inerte
b	Représentatif
c	Transition Principal
d	Transition Interne

3- Lequel des atomes suivants a le plus grand rayon atomique :

a	O_8
b	N_7
c	C_6
d	Li_3

4- Lequel de ce qui suit exprime les quatre nombres quantiques de l'électron externe dans l'atome de (Ne_2)

a	$2, 0, 0, -\frac{1}{2}$
b	$2, 0, 0, +\frac{1}{2}$
c	$1, 0, 0, -\frac{1}{2}$
d	$1, 0, 0, +\frac{1}{2}$

رقم الجلوس :	اسم الطالب :
امتحان مادة : الكيمياء بالفرنسية للفصل الثاني الثانوى (دمج) الفصل الدراسي الاول - ٢٠٢٥	 منصة الاختبارات الالكترونية لأبنائنا في الخارج ٢٠٢٥

5- Lequel de ce qui suit est le premier scientifique qui a découvert la charge positive du noyau :

a	Bohr
b	Thomson
c	Rutherford
d	Dalton

6- Lequel des éléments suivants a la plus faible énergie d'ionisation :

a	Rb₃₇
b	K₁₉
c	Na₁₁
d	Li₃

7- Lequel de ce qui suit est le nombre d'oxydation de l'élément (N) dans le composé (NH₃)

a	+ 5
b	+ 4
c	- 3
d	- 2

(((انتهت الأسئلة)))