

اسم الطالب :	رقم الجلوس :
 منصة الاختبارات لأبنائنا في الخارج	امتحان مادة : الكيمياء بالفرنسية للفيف الثاني الثانوى (دمج) الدور الثاني ٢٠٢٦

1- Que sera la concentration de la solution, contenant 20g de l'hydroxyde de sodium dissout dans 500ml d'eau? (Na = 23 , O = 16 , H = 1)

a	0.5 M
b	1M
c	2 M
d	0.25 M

2- Quel est le nombre d'orbitales dans l'atome de soufre ($_{16}\text{S}$) ?

a	3
b	5
c	8
d	9

3- Laquelle des affirmations suivantes est correcte pour un élément dont sa configuration électronique se termine par ($3d^5$)?

a	Un élément de transition principal du bloc (d)
b	Un élément de transition interne du bloc (d)
c	Un élément représentatif du bloc (s)
d	Un élément noble du bloc (p)

4- Laquelle des substances suivantes sa solution est mauvaise conductrice d'électricité ?

a	$\text{NaCl}_{(\text{aq})}$
b	$\text{HCl}_{(\text{aq})}$
c	$\text{AlCl}_{3(\text{aq})}$
d	$\text{KCl}_{(\text{aq})}$

اسم الطالب :	رقم الجلوس :
 منصة الاختبارات لأبنائنا في الخارج	امتحان مادة : الكيمياء بالفرنسية للفيف الثاني الثانوى (دمج) الدور الثاني ٢٠٢٦

5- Quel est le type d'hybridation et la valeur de l'angle dans la molécule C_2H_4 ?

a	sp^3 , 180°
b	sp^2 , 120°
c	sp , 180°
d	sp^3 , 109.5°

6- Lorsqu'on chauffe le métal de sodium dans l'oxygène atmosphérique, il se produit

a	NaO
b	Na_2O_2
c	NaO_2
d	Na_2O

7- Si l'énergie de liaison nucléaire d'un atome de sodium ${}^{23}_{11}Na = 181.55 \text{ Mev}$, quelle est l'énergie de liaison nucléaire par nucléon ?

a	7.8 Mev
b	16.5 Mev
c	23 Mev
d	11 Mev

(((انتهت الأسئلة)))