

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

1- What is the concentration of a solution when 20 g of sodium hydroxide dissolves in 500 mL of water ? (Na = 23 , O = 16 , H = 1)

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

2- How many orbital carry electrons in Sulphur atom ($_{16}\text{S}$) ?

a	3
b	5
c	8
d	9

3- What is correct about an element its electronic configuration ends by ($3d^5$) ?

a	It is a main transition element found in d block
b	It is an inner transition element found in d block
c	It is a representative element found in s block
d	It is an inert gas element found in p block

4- Which of the following chemical substances its solution is bad conductor of electricity is ?

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 بالإنجليزية للفيف الثاني الثانوى (دمج) الدور الثاني ٢٠٢٦

5- What is the type of hybridization and value of the angle in C₂H₄ molecule ?

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

6- When sodium is heated with atmospheric oxygen, it produces

a	NaO
b	Na ₂ O ₂
c	NaO ₂
d	Na ₂ O

7- If the binding energy for sodium atom ${}_{11}^{23}\text{Na} = 181.55 \text{ Mev}$, What is the binding energy per nucleon .

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

(((انتهت الأسئلة)))