

اسم الطالب :	رقم الجلوس :
 منصة الاختبارات الالكترونية لأبنائنا في الخارج	امتحان مادة : الكيمياء بالإنجليزية للفص الثاني الثانوي المتخلفين عن الفصل الدراسي الأول ٢٠٢٦

1- What is the mass of oxygen gas (O₂)in grams which contains half Avogadro's number of atoms ? (O = 16)

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

2- What is the volume of hydrogen gas produced from the reaction of 6 g of magnesium with hydrochloric acid according to the chemical equation ?

(Mg = 24 , H = 1)



a	22.4 L
b	11.2 L
c	5.6 L
d	1.12 L

3- In the following reaction : $6\text{Li}_{(s)} + \text{N}_{2(g)} \rightarrow 2\text{Li}_3\text{N}_{(s)}$

If 7 g of lithium metal reacts with 7 g of nitrogen gas , what is the limiting reactant on this reaction , and the remaning substance ?

(Li = 7 , N = 14)

a	Li , 0.0833 mole of N ₂ remains
b	Li , 0.167 mole of N ₂ remains
c	N ₂ , 0.333 mole of Li remains
d	N ₂ , 0.167 mole of Li remains

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

4- What is the volume of water added to 100 mL of 0.5 M of H_2SO_4 to decrease the concentration of the solution to 0.05 M ?

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

5- What is the atomic number of an element its electronic configuration ends by ($3d^6$) ?

a	26
b	42
c	44
d	24

6- The quantity of energy required to transfer an electron from level (M) to level (N) = 32.5 ev, so to transfer an electron from level (O) to level (N) the atom :

a	loses 32.5 ev
b	gains 32.5 ev
c	loses 24 ev
d	gains 24 ev

7- The four quantum numbers that describe the last electron in ($_{24}Cr$) atom are :

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	$n = 4, \ell = 0, m_\ell = +1, m_s = +\frac{1}{2}$

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

8- The element ($_{35}\text{X}$) is and, found in the periodic table in

a	representative , group 5A , 3 rd period
b	representative , group 7A , 4 th period
c	main transition , group 3B , 5 th period
d	main transition , group 5B , 3 rd period

9- Three elements ($_{13}\text{X}$, $_{17}\text{Y}$, $_9\text{Z}$) What is the correct arrangement of these elements according to their atomic radius ?

a	$\text{X} < \text{Y} < \text{Z}$
b	$\text{Z} < \text{Y} < \text{X}$
c	$\text{X} < \text{Z} < \text{Y}$
d	$\text{Y} < \text{X} < \text{Z}$

10- In the following reaction : $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{FeCl}_2 + 2\text{HCl} + \text{S}$

Which of the following is correct ?

a	Fe^{3+} is oxidizing agent
b	S^{2-} is the oxidizing agent
c	H_2S is reduced
d	HCl is oxidized

(((انتهت الأسئلة)))★