

ĐÁP ÁN ĐỀ THI GIỮA KÌ 1 - NĂM HỌC 2019 - 2020
MÔN HÓA HỌC 10

I. TRẮC NGHIỆM: 4 ĐIỂM mỗi câu đúng 1/3đ

MÃ ĐỀ	101	102	103	104
CÂU 1	C	D	B	B
CÂU 2	D	A	A	B
CÂU 3	A	D	B	C
CÂU 4	D	D	C	C
CÂU 5	D	C	D	A
CÂU 6	C	C	D	D
CÂU 7	A	A	C	A
CÂU 8	C	C	A	B
CÂU 9	C	A	B	C
CÂU 10	A	B	D	D
CÂU 11	B	B	C	A
CÂU 12	B	B	A	D

II. TỰ LUẬN: 6 ĐIỂM

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
1	<p>a) (2đ) Xác định mỗi nguyên tố đúng 0,5đ</p> <p>-Cấu hình electron nguyên tử của X là: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ X ở ô thứ 12 (vì Z=12), chu kì 3 (vì có 3 lớp e) nhóm II_A (vì nguyên tố s và có 2 e hoá trị). X là kim loại (có 2 e lớp ngoài cùng)</p> <p>-Cấu hình electron nguyên tử của Y là: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$ Y ở ô thứ 17 (vì Z=17), chu kì 3 (vì có 3 lớp e) nhóm VII_A (vì nguyên tố p và có 7 e hoá trị). X là phi kim (có 7 e lớp ngoài cùng)</p> <p>-Cấu hình electron nguyên tử của T là: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$ T ở ô thứ 20 (vì Z=20), chu kì 4 (vì có 4 lớp e) nhóm II_A (vì nguyên tố s và có 2 e hoá trị). T là kim loại (có 2 e lớp ngoài cùng)</p> <p>-Cấu hình electron nguyên tử của M là: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^6 4s^2$ M ở ô thứ 26 (vì Z=26), chu kì 4 (vì có 4 lớp e) nhóm $VIII_B$ (vì nguyên tố d và có 8 e hoá trị). M là kim loại (có 2 e lớp ngoài cùng)</p>	<p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p>

	<p>b) (0,5đ) X, Y cùng chu kì 3 mà $Z_X < Z_Y$ nên tính phi kim của X yếu hơn của Y (vì trong 1 chu kì khi Z tăng thì tính phi kim tăng dần)</p>	0,5đ
2	<p>Công thức hợp chất khí của R với hidro là RH_3 → Công thức oxit cao nhất của R là R_2O_5 → %O (trong oxit) = $5.16 / (2R + 5.16) = 74,074 / 100$ → $R=14$ → R là nguyên tố nitơ</p>	1đ
3	<p>a. Gọi 2 kim loại cần tìm là X X ở nhóm IA nên có hóa trị 1</p> $ \begin{array}{rcccl} 2X & + & 2H_2O & \rightarrow & 2XOH & + & H_2 \\ \text{PT} & & & & & & \\ 2 & & & & 1 & & \text{mol} \\ \text{BT} & & 17/M_X & & 0,3 & & \text{mol} \\ \rightarrow & 17/M_X = 2.0,3 & \rightarrow & M_X = 28,33 & & & \end{array} $ <p>→ 2 kim loại là Na và K Đặt $n_{Na}=x$, $n_K=y$ → $x+y = 0,6$ (1) $23x + 39y = 17$ (2) Từ (1), (2) → $x=0,4$ $y=0,2$ → %Na = 54,12%, %K = 45,88%</p> <p>b. ½ dd Y chứa MOH : 0,3 mol dd Z chứa HCl: 2a(mol) và H_2SO_4: a mol</p> $MOH + HCl \rightarrow MCl + H_2O$ $2a \leftarrow 2a$ $2MOH + H_2SO_4 \rightarrow M_2SO_4 + H_2O$ $2a \leftarrow a$ <p>4a = 0,3 ⇒ a = 0,075 mol ⇒ $n_{Cl^-} = 0,15$ mol và $n_{SO_4^{2-}} = 0,075$ mol</p> <p>⇒ $m_{\text{muối}} = m_{KL} + m_{Cl^-} + m_{SO_4^{2-}}$ $= 17/2 + 35,5.0,15 + 96.0,075$ $= 21,025$ (gam)</p> <p><i>Học sinh làm cách khác đúng vẫn cho điểm tối đa.</i></p>	<p>1đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p>