

I/ PHẦN TRẮC NGHIỆM: (4điểm)

1b	2d	3b	4a	5c	6a
----	----	----	----	----	----

II/ PHẦN TỰ LUẬN: (6điểm)

Câu	Nội dung	Điểm
1	<p>-Mỗi câu làm đầy đủ (0,5 điểm)</p> <p>a. $K_2O + 2H_2O \longrightarrow 2KOH$</p> <p>b. $4Al + 6HCL \longrightarrow 6AlCl_3 + H_2$</p> <p>c. $2Zn + O_2 \longrightarrow 2ZnO$</p>	<p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>0,5</p>
2	<p>-Oxit bazơ: Na_2O Natri oxit</p> <p>- Muối: $CaCO_3$ Caxicacbonat</p> <p>-Oxit axit: N_2O_5 Đinitopentaoxit</p> <p>-Bazơ: $Fe(OH)_3$ Sắt(III) hiddroxit</p> <p>-Axit: H_2CO_3. Axitcacbonic</p>	<p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>0,5</p>
Câu 3	<p>- PTHH: $Zn + 2HCl \longrightarrow ZnCl_2 + H_2\uparrow$</p> <p style="margin-left: 40px;">1mol 2mol 1mol 1mol</p> <p style="margin-left: 40px;">0,25mol 0,5mol 0,25mol</p> <p>a, $V_{HCl} = \frac{n_{HCl}}{CM} = \frac{0,5}{0,5} = 1$ lít</p> <p>b, $V_{H_2} = n_{H_2} \cdot 22,4l = 0,25 \cdot 22,4 = 5,6$ lít</p>	<p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>0,5</p> <p>0,5</p>
4	<p>Gọi M là nguyên tử khối của R ta có</p> $\left. \begin{array}{l} 2R + O_2 \xrightarrow{t^0} 2RO \\ 2M \qquad \qquad \qquad 2(M+16) \\ 7,2g \qquad \qquad \qquad 12g \end{array} \right\}$ <p>$\Rightarrow 7,2 \cdot 2(M+16) = 2M \cdot 12$</p> <p>Vậy R là Mg</p>	<p>0,5</p> <p>0,5</p>