



Câu		Đáp án	Điểm
<b>Câu 3</b> <b>1,0 điểm</b>	<b>a)</b>	Ion có cấu hình electron giống khí hiếm Ne: - $Mg^{2+}$ - $O^{2-}$	0,25 0,25
	<b>b)</b>	Công thức hợp chất ion: - $K_2O$ - $MgO$	0,25 0,25
<b>Câu 4</b> <b>1,0 điểm</b>	<b>a)</b>	Gọi Z là số proton trong nguyên tố có số hiệu nhỏ nhất (ví dụ X) thì số proton trong Y là Z + 1 và trong R là Z + 2. Như vậy, tổng số proton: Z + (Z + 1) + (Z + 2) = 3Z + 3.	0,25
		Theo đề bài, ta có tỉ lệ:	0,25
		$1 < \frac{40}{3Z+1} < 1,1 \rightarrow 11,12 < Z < 12,33$	0,25
		Vậy giá trị duy nhất đúng là Z = 12. Vậy X là Mg, Y là Al, Z là Si	
	<b>b)</b>	- Công thức: $Mg(OH)_2$ ; $Al(OH)_3$ và $H_2SiO_3$ . - $Mg(OH)_2$ base yếu, $Al(OH)_3$ lưỡng tính và $H_2SiO_3$ axit yếu.	0,125 0,125