

ĐÁP ÁN ĐỀ THI HKI – HÓA HỌC 10

Câu 1 (1,0đ)	a) A(Z=12) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ Ô nguyên tố 12 (Z=12) Chu kì 3 vì có 3 lớp electron Nhóm IIA (nguyên tố p, có 2 electron lớp ngoài cùng) Mỗi ý 0,25đ b) B $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ Ô nguyên tố 16 (Z=16) Chu kì 3 vì có 3 lớp electron Nhóm VIA (nguyên tố p, có 6 electron lớp ngoài cùng) Mỗi ý 0,25đ
Câu 2 (2,0đ)	a) Hiệu độ âm điện: 0,5đ CaCl ₂ : 2,16 : Liên kết ion. Na ₂ O: 2,51: Liên kết ion CO ₂ : 0,89: Liên kết cộng hóa trị có cực. O ₂ : 0: Liên kết cộng hóa trị không cực. b) Giải thích sự hình thành liên kết ion của Na ₂ O và CaCl ₂ Kết hợp các ion : 0,25đ PT: 0,25đ c) O=C=O và O=O : 0,25đ Không phân cực 0,25đ
Câu 3 (1,0đ)	Mỗi trường hợp đúng: 0,25 đ Nếu chỉ ghi đáp án, không ghi cách tính thì trừ 0,25đ cho toàn bài
Câu 4 (1,0đ)	a) 1,3,4 : 0,25x3 b) 2 : 0,25
Câu 5 (2,0đ)	Xác định đúng chất khử, chất oxi hóa: 0,25 Viết đúng quá trình khử, quá trình oxi hóa: 0,25x2 Hệ số: 0,25 Chú ý: không xác định số oxi hóa, xác định sai số oxi hóa, hoặc xác định sai chất khử, chất oxi hóa: 0 điểm

Câu 6 (1,0đ)	Hợp chất khí với hidro 0,25 Biểu thức đúng 0,25 R = 31 đvC 0,25 Photpho (hoặc P) 0,25
Câu 7 (2,0đ)	$\overline{M} + H_2SO_4 \longrightarrow \overline{MSO}_4 + H_2$ 0,25đ 0,09 <--- 0,09 Số mol H ₂ 0,09 mol : 0,25đ M trung bình là M= 31,11 0,25đ suy ra hai KL đó là Mg và Ca 0,25đ hệ pt $\begin{cases} x + y = 0,09 \\ 24x + 40y = 2,8 \end{cases} \Leftrightarrow \begin{cases} x = 0,05 \\ y = 0,04 \end{cases}$ 0,25đ x2 Khối lượng Mg: 1,2g %mMg= 42,85% 0,25đx2 %mCa= 57,15%