

ĐÁP ÁN ĐỀ THI KẾT THÚC HỌC PHẦN LÝ THUYẾT

HỌC KỲ: I

Bậc đào tạo: TRUNG CẤP

Lớp: 19T4

NĂM HỌC: 2020 – 2021

Học phần: HÓA HỌC 1

Ngày thi: ____/____/2021

Mã đề 102

Câu 1 (2đ)	$Z = p = e = 16$ $N = A - Z = 32 - 16 = 16$ Cấu hình e của Y ($z = 16$): $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ Nguyên tố Y là phi kim	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 2 (2đ)	$Na \rightarrow Na^+ + 1e$ $S + 2e \rightarrow S^{2-}$ $2Na^+ + S^{2-} \rightarrow Na_2S$	0,5đ 0,5đ 1,0đ
Câu 3 (2đ)	1. $2Al + 3Cl_2 \xrightarrow{t^o} 2AlCl_3$ 2. $CuO + 2HCl \rightarrow CuCl_2 + H_2O$ 3. $Ca(OH)_2 + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + 2H_2O$ 4. $CaCO_3 + 2HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O + CO_2^{\uparrow}$	0,5đ 0,5đ 0,5đ 0,5đ
Câu 4 (2đ)	$2Al + 6HCl \rightarrow 2AlCl_3 + 3H_2^{\uparrow}$ Số mol của Al = 0,2 mol Số mol của $AlCl_3$ = 0,2 mol Khối lượng muối $AlCl_3 = 0,2 \times 133,5 = 26,7$ gam Số mol của HCl = 0,6 mol Thể tích dung dịch HCl = $0,6/3 = 0,2$ lít	0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,5đ 0,25đ 0,5đ
Câu 5 (2đ)	$NH_3 + O_2 \xrightarrow{t^o} NO + H_2O$ (tính số oxi hóa đúng) Chất khử là NH_3 ; Chất oxi hóa là O_2 $4 \times N^{-3} \rightarrow N^{+2} + 5e$ $5 \times O_2 + 2e.2 \rightarrow 2O^{-2}$ $4NH_3 + 5O_2 \xrightarrow{t^o} 4NO + 6H_2O$	0,5đ 0,25đ x 2 0,25đ 0,25đ 0,5đ

TRƯỞNG BỘ MÔN
Nguyễn Thị Huyền Nga

GIẢNG VIÊN
Lê Văn Bình