**ĐÁP ÁN HÓA 11 TN – 28/11/2020**

**Câu 1 (1,5đ)** mỗi phương trình 0,25đ

**Câu 2 (1,5đ)** mỗi phương trình 0,25đ

**Câu 3: (1,5đ)**

nNaOH = 0,025 mol 0,25đ

nHCl = 0,035 mol 0,25đ

H+ + OH- 🡪 H2O 0,25đ

 0,035 0,025

 0,025 0,025

 0,01 0 0,25đ

[H+] = 0,1 M 0,25đ

🡺 pH = 1 0,25đ

**Câu 4: (1,5đ)**

2X(NO3)2 2XO + 4NO2 + O2 0,5đ

 2 2 4 1

Giải được MX = 650,75đ

Kết luận Zn(NO3)2 0,25đ

**Câu 5: (2đ)**

a) HS viết và cân bằng 2 pt phản ứng 0,5

b) nNO2 = 1,3 mol 0,25

 Lập hệ pt đúng 0,5

 Giải ra a = 0,2 ; b = 0,3 0,25

 mCu = 12,8 g ; mFe = 16,8 g 0,5

Câu 6: Khí NH3 ( 0,25) , pt đúng ( 0,25) 0,5

**Câu 7:** a = 0,3 0,5

 mrắn = 35,55 (g) 0,5