**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I – Năm học 2017 – 2018**

**Môn: HÓA – Khối 10 – Ban Xã hội**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **STT** | **Đáp án** | **Điểm** |
| **Câu 1****(1,25đ)** | 1. X: 1s22s22p63s23p6

 Y: 1s22s22p63s23p11. X thuộc: ô 17, chu kỳ 3, nhóm VIIA.

(Vì Z=17, có 3 lớp e, có 7 e LNC, nguyên tố p)Y thuộc: ô 13, chu kỳ 3, nhóm IIIA.(Vì Z=13, có 3 lớp e, có 3 e LNC, nguyên tố p) | 0,250,250,250,250,25 |
| **Câu 2****(0,75đ)** |  1 – b : phản ứng hóa hợp 2 – a : phản ứng trao đổi 3 – c : phản ứng thế | 0,250,250,25 |
| **Câu 3****(1đ)** | Δχ Na3P = 2,19 - 0,93 = 1,26⇒ Liên kết cộng hoá trị phân cựcΔχ PCl5 = 3,16 - 2,19 = 0,97⇒ Liên kết cộng hoá trị phân cực | 0,250,250,25 0,25 |
| **Câu 4****(1,5 đ)** | 1. Y là lưu huỳnh
2. Là phi kim

SO3H2SH2SO4  | 0,250,50,250,250,25 |
| **Câu 5****(2,5 đ)** | 1. Chất khử:

 Chất oxi hóa: Quá trình oxi hóaQuá trình khử 6P + 5KClO3 → 3 P2O5 + 5 KCl1. Chất khử:

 Chất oxi hóa: Quá trình oxi hóaQuá trình khử2KMnO4 + 16HCl → 2 KCl + 2 MnCl2 + 5Cl2 + 8H2O | 0,1250,1250,25x2 =0,50,25 x2 = 0,50,250,1250,1250,250,250,25 |
| **Câu 6****(1,5đ)** | $$n\_{H\_{2}}=\frac{2,24}{22,4}=0,1 mol$$$$n\_{CO}=\frac{2,24}{22,4}=0,1 mol$$$$\overbar{M}\_{Y}=\frac{0,1x2+0,1x28}{0,1+0,1}$$$$=15 g/mol$$$$d\_{Y/kk}=\frac{15}{29}≈0,52<1$$⇒ Y nhẹ hơn không khí. | 0,1250,1250,50,250,250,25 |
| **Câu 7****(1,5đ)** | nNO2 = 0,3 (mol) ; nNO = 0,1 (mol)   + 2e  + 1e   x 2x 0,3 0,3   + 3e   0,3 0,1Bảo toàn e: 2x = 0,3 + 0,3 ⇒ x= 0,3 mol ⇒ mZn = 0,3 x 65 = 19,5 g | 3pt x 0,25 = 0,750,250,250,25 |