**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: 1s22s22p63s23p1   1. 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) | 0,25  0,25  0,25  0,25  0,25 |
| **Câu 2**  **(0,75đ)** | 1 – b : phản ứng hóa hợp  2 – a : phản ứng trao đổi  3 – c : phản ứng thế | 0,25  0,25  0,25 |
| **Câu 3**  **(1đ)** | Δχ Na3P = 2,19 - 0,93 = 1,26  ⇒ Liên kết cộng hoá trị phân cực  Δχ PCl5 = 3,16 - 2,19 = 0,97  ⇒ Liên kết cộng hoá trị phân cực | 0,25  0,25  0,25  0,25 |
| **Câu 4**  **(1,5 đ)** | 1. Y là lưu huỳnh 2. Là phi kim   SO3  H2S  H2SO4 | 0,25  0,5  0,25  0,25  0,25 |
| **Câu 5**  **(2,5 đ)** | 1. Chất khử:   Chất oxi hóa:  Quá trình oxi hóa  Quá trình khử    6P + 5KClO3 → 3 P2O5 + 5 KCl   1. Chất khử:   Chất oxi hóa:  Quá trình oxi hóa  Quá trình khử    2KMnO4 + 16HCl → 2 KCl + 2 MnCl2 + 5Cl2 + 8H2O | 0,125  0,125  0,25x2 =0,5  0,25 x2 = 0,5  0,25  0,125  0,125  0,25  0,25  0,25 |
| **Câu 6**  **(1,5đ)** | ⇒ Y nhẹ hơn không khí. | 0,125  0,125  0,5  0,25  0,25  0,25 |
| **Câu 7**  **(1,5đ)** | nNO2 = 0,3 (mol) ; nNO = 0,1 (mol)  + 2e  + 1e  x 2x 0,3 0,3  + 3e  0,3 0,1  Bảo toàn e: 2x = 0,3 + 0,3  ⇒ x= 0,3 mol  ⇒ mZn = 0,3 x 65 = 19,5 g | 3pt x 0,25 = 0,75  0,25  0,25  0,25 |