|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GD&ĐT THANH HÓA  **TRƯỜNG THPT TRIỆU SƠN 4**  *HDC gồm 03 trang* | **ĐÁNH GIÁ CUỐI HỌC KÌ I NĂM HỌC 2022-2023**  **HƯỚNG DẪN CHẤM**  **Môn: Hóa Học . Lớp 10** |

**I. Trắc nghiệm (7,0 điểm)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **Mã đề** | | | | **Câu** | **Mã đề** | | | |
| **101** | **102** | **103** | **104** | **101** | **102** | **103** | **104** |
| **1** | **A** | **A** | **A** | **B** | **15** | **C** | **C** | **D** | **A** |
| **2** | **C** | **B** | **A** | **B** | **16** | **B** | **D** | **D** | **A** |
| **3** | **B** | **B** | **B** | **B** | **17** | **D** | **C** | **C** | **C** |
| **4** | **C** | **C** | **B** | **C** | **18** | **B** | **B** | **A** | **C** |
| **5** | **D** | **C** | **C** | **C** | **19** | **C** | **D** | **D** | **D** |
| **6** | **B** | **B** | **D** | **D** | **20** | **D** | **D** | **B** | **C** |
| **7** | **C** | **A** | **C** | **D** | **21** | **A** | **D** | **A** | **C** |
| **8** | **B** | **C** | **D** | **A** | **22** | **A** | **C** | **B** | **A** |
| **9** | **B** | **A** | **B** | **D** | **23** | **C** | **A** | **C** | **D** |
| **10** | **D** | **A** | **D** | **D** | **24** | **A** | **B** | **D** | **D** |
| **11** | **D** | **D** | **A** | **A** | **25** | **D** | **D** | **B** | **D** |
| **12** | **A** | **A** | **C** | **A** | **26** | **B** | **C** | **A** | **B** |
| **13** | **A** | **B** | **B** | **D** | **27** | **C** | **C** | **C** | **C** |
| **14** | **B** | **D** | **C** | **B** | **28** | **D** | **D** | **B** | **B** |

**II. Tự luận ( 3,0 điểm)**

**1. Đề 101 và 103**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **Ý** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **29** | a | Ở điều kiện thường nhiệt độ sôi của H2O cao hơn của H2S vì giữa các phân tử H2O có liên kết hidro còn H2S không có liên kết hidro | 0,5 |
| b | X có cấu hìn 1s1 = > X là H  Y có 10 electron p => Y là 1s22s22p63s23p4 => Y là S  Z có 4 electron p => Z: 1s22s22p4 => Z là O  Gọi CT của A là HxSyOz => x + 32y + 16z = 98  %Y = 32y:98 = 32,65% => y = 1 => x + 16z = 65 => x = 1 và z = 4  => A là H2SO4 – CT lewis - 0,5 | 1,5 |
| **30** |  | A: M(XOm)2  ZM + 2ZX + 16m = 91 (1)  ZX + 8m = 31 (2)  Từ (1) và (2) ⇒ ZM = 29. Mà NM = 29 + 6 = 35 ⇒ AM = 29 + 35 = 64. Vậy M là Cu  Do X ∈ Chu kỳ 2: 3 ≤ ZX ≤ 10 (3)  Từ (2) và (3) ⇒ 3 ≤ 31 – 8m ≤ 10 ⇔ 2 ≤ m ≤ 3 ⇒ m = 3 ⇒ ZX = 7 = NX ⇒ AX = 7 + 7 = 14 ⇒ X là N  Vậy CTPT A: Cu(NO3)2 | 1,0 |

**2. Đề 102 và 104**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **Ý** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **29** | a | ở điều kiện thường H2O là chất lỏng vì giữa các phân tử nước có liên kết hidro còn H2S thì không có liên kết hidro. | 0,5 |
| b | X có cấu hìn 1s1 = > X là H  Y có 9 electron p => Y là 1s22s22p63s23p3 => Y là P  Z có 4 electron p => Z: 1s22s22p4 => Z là O  Gọi CT của A là HxPyOz => x + 31y + 16z = 98  %Y = 31y:98 = 31,633% => y = 1 => x + 16z = 67 => x = 3 và z = 4  => A là H3PO4 - Viết CT lewis – 0,5 | 1,5 |
| **30** |  | A: M(XOm)2  ZM + 2ZX + 16m = 91 (1)  ZX + 8m = 31 (2)  Từ (1) và (2) ⇒ ZM = 29. Mà NM = 29 + 6 = 35 ⇒ AM = 29 + 35 = 64. Vậy M là Cu  Do X ∈ Chu kỳ 2: 3 ≤ ZX ≤ 10 (3)  Từ (2) và (3) ⇒ 3 ≤ 31 – 8m ≤ 10 ⇔ 2 ≤ m ≤ 3 ⇒ m = 3 ⇒ ZX = 7 = NX ⇒ AX = 7 + 7 = 14 ⇒ X là N  Vậy CTPT A: Cu(NO3)2 | 1,0 |