**ĐÁP ÁN HÓA 10 – TỰ LUẬN – 2021-2022**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu 1** 0,75 điểm | Na → Na+ + 1e O + 2e → O2- 2Na+ + O2- → Na2O Sai bước nào trừ bước đó. Không cân bằng → Không chấm.  | 0,250,25 0,25  |
| **Câu 2** 0,5 điểm  | Viết công thức cấu tạo của HNO3 và Cl2O5 theo quy tắc bát tử Mỗi cấu tạo 0,25  | 0,5 |
| **Câu 3**0,75 điểm | 2FeS2 + 14H2SO4 → Fe2(SO4)3 + 15SO2 +14 H2O. Quá trình oxi hóa:  (hay )Quá trình khử  | 0,25 0,250,25 |
| **Câu 4**1 điểm | Công thức oxit cao nhất: RO3 R.**.**100 **/** (R+3**.**16)=40 → R=32 → R là lưu huỳnh (S) SO3 + H2O → H2SO4 0,4 0,4 nH2SO4lúc sau = 19,6 **.** (218+32) **/** (100.98)=0,5 molnH2SO4 ban đầu= 0,1 molx= (0,1.98.100%)  **/** 218 = 4,5%. | 0,250,250,250,25 |

|  |
| --- |
| **ĐÁP ÁN TRẮC NGHIỆM HÓA 10 - HK1 - 2021-2022** |
|  |  |  |  |  |
|   | Mã đề 101 | Mã đề 102 | Mã đề 103 | Mã đề 104 |
| Câu 1 | C | C | D | C |
| Câu 2 | A | D | A | A |
| Câu 3 | B | B | B | D |
| Câu 4 | A | D | C | A |
| Câu 5 | D | B | C | D |
| Câu 6 | B | C | B | B |
| Câu 7 | B | D | D | B |
| Câu 8 | C | B | C | C |
| Câu 9 | A | C | A | C |
| Câu 10 | D | A | B | C |
| Câu 11 | A | D | A | A |
| Câu 12 | D | A | C | B |
| Câu 13 | B | A | D | A |
| Câu 14 | B | D | B | D |
| Câu 15 | C | B | B | B |
| Câu 16 | C | B | D | B |
| Câu 17 | A | A | B | B |
| Câu 18 | A | B | C | A |
| Câu 19 | C | D | C | C |
| Câu 20 | D | A | A | A |
| Câu 21 | A | C | B | B |
| Câu 22 | B | A | B | C |
| Câu 23 | A | D | D | A |
| Câu 24 | C | A | A | A |
| Câu 25 | A | B | A | A |
| Câu 26 | B | A | C | C |
| Câu 27 | C | C | B | D |
| Câu 28 | A | A | D | D |