|  |  |
| --- | --- |
| **BỘ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO**ĐỀ MINH HỌA | **ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM****ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ 1 NĂM HỌC 2020 - 2021****Môn thi: Hóa học, Lớp 11**  |

**I.PHẦN TRẮC NGHIỆM**

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

**\* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.**

**II. PHẦN TỰ LUẬN**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu hỏi** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 29***(1,0 điểm)* | CO + CuO  CuO + CO2 | **0,25** |
| CO2 + Ca(OH)2 (dư) CaCO3 + H2O | **0,25** |
| NaHCO3 + NaOH  Na2CO3 + H2O | **0,25** |
| Ca(HCO3)2 + 2KOH (dư) CaCO3 + K2CO3 + 2H2O | **0,25** |
| **Lưu ý: + Mỗi phản ứng chưa cân bằng và thiếu điều kiện trừ ½ số điểm của**  **phương trình đó.** |  |
| **Câu 30***(1,0 điểm)* | = 0,05 mol; | **0,25** |
| 2NaOH + H3PO4  Na2HPO4 +2H2O | **0,25** |
| == 0,05 mol; nNaOH = 2=0,1 mol | **0,25** |
| **= 7,1(g)**; **VNaOH =100 (ml)** | **0,25** |
| **Lưu ý: + Phương trình chưa cân bằng thì trừ ½ số điểm của phương trình.**  **+ Phần tính toán liên quan đến PTHH mà chưa cân bằng phương trình sẽ không cho điểm.** + **Nếu học sinh có cách giải khác đúng, cho điểm tương đương.**  |  |
|  **Câu 31***(0,5 điểm)* | \* Dùng dung dịch AgNO3:Xuất hiện kết tủa trắng: NH4ClAg+ + Cl- AgCl↓Xuất hiện kết tủa vàng: NaBr Ag+ + Br- AgBr ↓Không hiện tượng: NaNO3, Cu(NO3)2 | **0,25** |
| \* Dùng dung dịch NaOH:Xuất hiện kết tủa xanh lam: Cu(NO3)2Không hiện tượng: NaNO3**\* Nhận biết được NH4Cl, NaBrđược 0,25 điểm****\* Nhận biết được NaNO3, Cu(NO3)2 được 0,25 điểm****\* Nếu thiếu hoặc viết sai phương trình ở mỗi phần thì trừ một nửa số điểm của mỗi phần.****\* Nếu học sinh nhận biết theo cách khác đúng, cho điểm tương đương.** | **0,25** |
|  **Câu 32***(0,5 điểm)* | Gọi x, y lần lượt là số mol tương ứng của Cu, Al trong hỗn hợp X (x, y > 0). Ta có 64x + 27y = 15 (1)nNO  = 0,3 mol Cu0  Cu+2 + 2e N+5 + 3e  N+2Al0  Al+3 + 3e Theo bảo toàn mol e: 2nCu + 3nAl= 3nNO 2x + 3y = 3.0,3 (2) | **0,25** |
| Ta có hệ PT %mCu = 64%%mAl = 36% | **0,25** |
| **Lưu ý:** + **Nếu học sinh có cách giải khác đúng, cho điểm tương đương.** **+ Nếu học sinh giải bài theo cách viết PT phân tử mà chưa cân bằng phương trình thì phần tính toán theo PT sẽ không cho điểm.** |  |

**----------HẾT----------**