**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ 2 – MÔN HÓA KHỐI 12KHXH – 2017.2018**

Ðáp án 243:

1. D 2. C 3. B 4. C 5. B 6. B 7. B 8. D 9. C 10. B 11. C 12. B

13. C 14. B 15. C 16. A 17. A 18. D 19. D 20. C 21. D 22. C 23. D 24. D

Ðáp án 252:

1. A 2. A 3. B 4. C 5. B 6. D 7. C 8. D 9. B 10. B 11. C 12. C

13. C 14. D 15. B 16. B 17. D 18. C 19. C 20. B 21. C 22. D 23. D 24. D

Ðáp án 261:

1. A 2. A 3. C 4. D 5. D 6. B 7. C 8. B 9. A 10. B 11. A 12. C

13. A 14. A 15. A 16. B 17. B 18. C 19. B 20. C 21. B 22. C 23. C 24. B

Ðáp án 270:

1. A 2. A 3. C 4. D 5. B 6. D 7. D 8. B 9. B 10. C 11. D 12. B

13. B 14. C 15. D 16. C 17. D 18. D 19. B 20. B 21. C 22. C 23. C 24. C

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Nội dung** | **Điểm** | **Ghi chú** |
| 1. *Viết cấu hình electron nguyên tử Ca (Z=20).*   1s2 2s2 2p6 3s2 3p6 4s2. | 0,25đ |  |
| 1. *Viết phương trình phản ứng xảy ra trong các trường hợp sau:* 2. *Dẫn khí CO2 dư vào dung dịch Ca(OH)2.*   2CO2 + Ca(OH)2 → Ca(HCO3)2   1. *Cho kim loại Na vào dung dịch CuSO4 dư.*   Na + H2O → NaOH + ½ H2  2NaOH + CuSO4 → Na2SO4 + Cu(OH)2.   1. *Cho kim loại Fe vào dung dịch HCl dư.*   Fe + 2HCl → FeCl2 + H2.   1. *Cho kim loại Cu vào dung dịch FeCl3 dư.*   Cu + 2FeCl3 → CuCl2 + 2FeCl2. | 0,25đ \* 5 |  |
| 1. *Dẫn 2,688 lít khí CO2 (đktc) vào 70 ml dung dịch NaOH a mol/l thu được 10,52 gam hỗn hợp 2 muối. Viết phương trình hóa học xảy ra và tính giá trị của a.*   CO2 + NaOH → NaHCO3  CO2 + 2NaOH → Na2CO3 + H2O  → a = 2 | 1,0đ |  |
| 1. *Nhận biết các chất sau: Mg, Al2O3, Al. Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng xảy ra. Biết rằng có thể chọn một trong các thuốc thử sau: H2O, dung dịch NaOH, dung dịch HCl, dung dịch NaCl.*   Dùng dd NaOH nhận:   * Al: tan, có ↑   Al + NaOH + H2O → NaAlO2 + 3/2 H2.   * Al2O3: tan. Còn lại Mg   Al2O3 + 2NaOH → 2NaAlO2 + H2O. | 1,0đ |  |
| 1. *Khử hoàn toàn 4,8 gam Fe2O3 bằng khí CO dư ở nhiệt độ cao. Tính khối lượng Fe thu được sau phản ứng.*   Mol (Fe2O3) = 0,03 → mFe = 3,36 gam. | 0,5đ |  |