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

Ðáp án 126:

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

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

Ðáp án 135:

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

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

Ðáp án 144:

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

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

Ðáp án 117:

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

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

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **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)21. *Cho kim loại Na vào dung dịch CuSO4 dư.*

Na + H2O → NaOH + ½ H22NaOH + 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 → NaHCO3CO2 + 2NaOH → Na2CO3 + H2O → a = 2 | 1,0đ |  |
| 1. *Nhận biết các dung dịch sau: KOH, HCl và H2SO4 loãng. Nêu hiện tượng và viết phương trình phản ứng xảy ra. Biết rằng có thể chọn một trong các thuốc thử sau: BaCO3, giấy quì tím, Al, Zn.*

Dùng BaCO3 nhận:* HCl: có CO2 ↑

2HCl + BaCO3 → BaCl2 + CO2 + H2O* H2SO4: có CO2 ↑ và ↓trắng BaSO4. Còn lại KOH

H2SO4 + BaCO3 → BaSO4 + CO2 + H2O | 1,0đ |  |
| 1. *Hòa tan hoàn toàn 9,02 gam hỗn hợp gồm Al2O3 và CuO trong 100 ml dung dịch H2SO4 1,3M vừa đủ thu được dung dịch X. Cô cạn dung dịch X thu được m gam hỗn hợp các muối khan. Tính m.*

BTKL: m = 9,02 + 98.0,13 – 18.0,13 = 19,42g | 0,5đ |  |