Trường THPT Nguyễn Thị Minh Khai

**ĐÁP ÁN MÔN HÓA HỌC KỲ I –– NĂM HỌC 2022 – 2023**

**LỚP 12**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **512** | **612** | **712** | **812** |  | **215** | **216** | **217** | **218** | **Câu** |
| **1** | B | B | D | D |  | B | B | D | D | **1** |
| **2** | B | B | B | C |  | B | B | B | C | **2** |
| **3** | B | B | B | C |  | B | C | B | C | **3** |
| **4** | B | C | B | B |  | B | B | B | B | **4** |
| **5** | C | B | B | B |  | C | B | B | B | **5** |
| **6** | C | D | C | B |  | C | C | C | B | **6** |
| **7** | B | B | C | B |  | B | B | C | B | **7** |
| **8** | D | B | D | D |  | D | D | D | D | **8** |
| **9** | B | C | B | B |  | B | A | B | B | **9** |
| **10** | D | D | C | C |  | D | D | C | C | **10** |
| **11** | A | B | A | A |  | A | D | A | A | **11** |
| **12** | D | C | D | D |  | D | B | D | D | **12** |
| **13** | A | A | B | B |  | A | A | B | B | **13** |
| **14** | B | D | A | B |  | B | B | A | B | **14** |
| **15** | C | A | C | A |  | C | C | C | A | **15** |
| **16** | C | C | B | C |  | C | A | B | C | **16** |
| **17** | A | A | A | A |  | A | C | A | A | **17** |
| **18** | A | A | C | C |  | A | C | C | C | **18** |
| **19** | C | C | A | B |  | C | A | A | B | **19** |
| **20** | C | C | C | A |  | C | C | C | A | **20** |
| **21** | D | D | B | C |  | D | D | B | C | **21** |
| **22** | D | A | C | C |  | D | D | C | C | **22** |
| **23** | D | C | D | D |  | D | D | D | D | **23** |
| **24** | A | B | A | D |  | A | A | A | D | **24** |
| **25** | C | C | C | D |  | C | C | C | D | **25** |
| **26** | B | D | D | A |  | B | B | D | A | **26** |
| **27** | C | D | D | A |  | C | A | D | A | **27** |
| **28** | A | A | A | C |  | A | C | A | C | **28** |
| **29** | A | A | A | A |  | A | A | A | A | **29** |
| **30** | C | C | C | D |  | C | C | C | D | **30** |
| **31** | D | B | D | B |  | D | B | D | B | **31** |
| **32** | A | C | B | C |  | B | B | B | C | **32** |
| **33** | B | D | D | C |  | B | C | D | C | **33** |
| **34** | C | B | B | A |  | C | D | B | A | **34** |
| **35** | D | D | C | D |  | D | D | C | D | **35** |
| **36** | B | A | A | B |  | B | B | A | B | **36** |
| **37** | C | B | B | B |  | C | B | B | B | **37** |
| **38** | B | B | B | B |  | B | A | B | B | **38** |
| **39** | B | B | B | C |  | A | B | B | C | **39** |
| **40** | B | C | C | B |  | B | C | C | B | **40** |

**ĐÁP ÁN KIỂM TRA HÓA KHỐI 11**

|  |
| --- |
| **Câu 1 (2 điểm)** Mỗi phản ứng 0,25 **đ** x 8 = 2 điểm  1. Na2CO3 + CO2 + H2O → NaHCO3  2. NaHCO3 + 2HCl → Na2CO3+ CO2 + H2O  3. CO2 + C 2CO  4. CO + FeO Fe + CO2  5. Fe + 6HNO3 → Fe(NO3)3 + 3NO2 + 3H2O  6. Fe(NO3)3 + 3NH3 + 3H2O → Fe(OH)3 + 3NH4NO3  7. NH4NO3 + NaOH → NH3 + H2O + NaNO3  8. 2NH3 + CO2 + H2O → (NH4)2CO3 |
| **Câu 2: (2,0 đ) 8 phản ứng x 0,25 đ = 2,0đ**  4P + 5O2 2P2O5  P2O5+ 3H2O → 2H3PO4  3NH3 + H3PO4 → (NH4)3PO4  4NH3 + 5 O2  4 NO + 6H2O  NO + ½ O2 → NO2  2NO2 + ½ O2 + H2O → 2HNO3  NH3 + HNO3 → NH4NO3  2NH3 + H2O + CO2 → (NH4)2CO3 |
| **Câu 3 (1,5đ): 0,25đ x 6 phản ứng = 1,5 điểm**  FeS2 + 18HNO3 → Fe(NO3)3  + 15NO2 + 2H2SO4 + 7H2O  Fe2O3 + 6HNO3 → 2Fe(NO3)3  + 3H2O  FeCO3 + 4HNO3 → Fe(NO3)3  + NO2 + CO2 + 2H2O  Ba(OH)2 + 2HNO3 → Ba(NO3)2 + 2H2O  3Ba(OH)2 + 2Fe(NO3)3  → 2Fe(OH)3 + 3Ba(NO3)2  Ba(OH)2 + H2SO4 → BaSO4 + 2H2O |
| **Câu 4: 1,0 điểm**  3NaOH + H3PO4 → Na3PO4 + 3H2O **0,25đ**  0,06 0,02 (mol)  2NaOH + H3PO4 → Na2HPO4 + 2H2O **0,25đ**  0,1 0,05 (mol)  m NaOH = 0,16 x 40 **= 6,4g** **0, 5đ** |
| **Câu 5: 1,5đ**  **a) 1đ**  Ca(OH)2 + CO2 → CaCO3+ H2O **0,25đ**  0,01 ← 0,01 (mol)  Ca(OH)2 + 2CO2 → Ca(HCO3)2 **0,25đ**  0,03 ← 0,015 (mol)  Ca(HCO3)2 → CaCO3 + CO2 + H2O **0,25đ**  0,015 ← 0,015 (mol)  nCO2 = 0,04 (mol) , **V** CO2 **= 0,896 l** **0,25đ**  **b) 0,5đ**  mCO2 = 1,76gam  Δm ↑ = 1,76 – 1 = **0,76 gam  🡪** Khối lượng dung dịch tăng 0,76 gam **0,5đ** |
| **Câu 6: 2 điểm**  a) **(1đ)**  Mg + 2HCl → MgCl2 + H2 **0,25đ**  0,1 0,1 (mol)  Cu + 4HNO3 → Cu(NO3)2 + 2NO2 + H2O **0,25đ**  0,075 0,15 (mol)  mMg = 0,1 x 24 = 2,4 g **0,25đ**  mCu = 0,075 x 64 = 4,8 g **0,25đ**  **b) 1 đ**  2Cu(NO3­)2 → 2CuO + 4NO2 + O2 **0,5đ**  a a (mol)  8,7 = 80a + 188(0,075 -a) 🡪 a = 0,05 **0,25đ**  H = 0,05 x 100/ 0,075 = **66,6 % 0,25đ** |

**ĐÁP ÁN MÔN HÓA HỌC KỲ 1 – LỚP 10thường – NĂM HỌC 2022 – 2023**

1. **TRẮC NGHIỆM (4,0 điểm)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **105** | **106** | **107** | **108** |
| **1** | **A** | **C** | **B** | **A** |
| **2** | **B** | **B** | **C** | **D** |
| **3** | **C** | **A** | **D** | **A** |
| **4** | **C** | **B** | **A** | **B** |
| **5** | **A** | **C** | **B** | **D** |
| **6** | **D** | **C** | **D** | **B** |
| **7** | **D** | **D** | **A** | **C** |
| **8** | **B** | **C** | **A** | **C** |
| **9** | **B** | **B** | **D** | **D** |
| **10** | **B** | **B** | **A** | **B** |
| **11** | **A** | **A** | **A** | **D** |
| **12** | **D** | **A** | **C** | **C** |
| **13** | **C** | **A** | **D** | **A** |
| **14** | **C** | **B** | **C** | **D** |
| **15** | **C** | **C** | **B** | **B** |
| **16** | **D** | **D** | **D** | **D** |

1. **TỰ LUẬN (6,0 điểm) ĐỀ 105, 106, 107, 108**

|  |
| --- |
| **Câu 1. (1,0 điểm)**  Mg Mg2+ + 2e **0,25 đ** |
| O + 2e  O2– **0,25 đ** |
| Mg2+ + O2– MgO **0,5 đ** |
| **Câu 2. (1,0 điểm) mỗi công thức đúng 0,25đ**  Phân tử N2:  Phân tử SCl­2: |
| **Câu 3. (2,0 điểm)**  a) Chất oxi hóa: HNO3; Chất khử: Cu **0,25 đ** |
| Quá trình oxi hóa:  x3 **0,25 đ** |
| Quá trình khử: x2 **0,25 đ** |
| 3Cu + 8HNO3 *(loãng)*  3Cu(NO3)2 + 2NO↑ + 4H2O **0,25 đ** |
| b) Chất oxi hóa: H2SO4; Chất khử: FeI2 **0,25 đ** |
| Quá trình oxi hóa:  x1 **0,25 đ** |
| Quá trình khử:  x3 **0,25 đ** |
| 2FeI2 + 6H2SO4  Fe2(SO4)3 + 3SO2↑ + 2I2 + 6H2O **0,25 đ** |
| **Câu 4. (1,0 điểm) mỗi phương trình đúng 0,25đ**  (1) Ba(NO3)2 + H2SO4 BaSO4 + 2HNO3  (2) Fe + H2SO4FeSO4 + H2  (3) H2SO4 + 2NaOHNa2SO4 + 2H2O  (4) MgCl2 + 2NaOH2NaCl + Mg(OH)2 |
| **Câu 5. (1,0 điểm)**  Q + 2HCl  QCl2 + H2 **0,25 đ**  0,18 0,36 0,18 0,18 (mol) |
| **a)** (g/mol)  Q là magnesium (Mg). **0,25 đ** |
| **b)**  **0,25 đ**  mddsau = mQ + mddHCl – mH2 = 4,32 + 200 – 0,18.2 = 203,96 (g)  **0,25 đ** |