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 + H2O3. CO2 + C $→$ 2CO4. CO + FeO $→$ Fe + CO25. Fe + 6HNO3 → Fe(NO3)3 + 3NO2 + 3H2O6. Fe(NO3)3 + 3NH3 + 3H2O → Fe(OH)3 + 3NH4NO37. NH4NO3 + NaOH → NH3 + H2O + NaNO38. 2NH3 + CO2 + H2O → (NH4)2CO3  |
| **Câu 2: (2,0 đ) 8 phản ứng x 0,25 đ = 2,0đ**4P + 5O2 $→$ 2P2O5 P2O5+ 3H2O → 2H3PO43NH3 + H3PO4 → (NH4)3PO44NH3 + 5 O2 $ →$ 4 NO + 6H2O NO + ½ O2 → NO2 2NO2 + ½ O2 + H2O → 2HNO3 NH3 + HNO3 → NH4NO32NH3 + 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  + 3H2OFeCO3 + 4HNO3 → Fe(NO3)3  + NO2 + CO2 + 2H2OBa(OH)2 + 2HNO3 → Ba(NO3)2 + 2H2O3Ba(OH)2 + 2Fe(NO3)3  → 2Fe(OH)3 + 3Ba(NO3)2Ba(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** |