|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT THỊ XÃ ĐÔNG TRIỀU  **TRƯỜNG THCS NGUYỄN HUỆ** | **ĐỀ KIỂM TRA 1 TIẾT (SỐ 2)**  **HỌC KỲ I NĂM HỌC 2017 – 2018**  **MÔN: HÓA HỌC 8** |

**I. Phần trắc nghiệm: (3,0 điểm)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu 1.** Công thức hóa học của hợp chất tạo bởi nhôm (III) và nhóm sunfat là: | | | | |
|  | A. Al2(SO4)3 | B. Al(SO4)3 | C. Ag2(SO4)3 | D. AlSO4 |
| **Câu 2.** Cho phương trình hóa học: Al + O2  Al2O3. Tỉ lệ các chất trong phản ứng là: | | | | |
|  | A. 2 : 3 : 1 | B. 4 : 6 : 2 | C. 4 : 3 : 2 | D. 2 : 1: 1 |
| **Câu 3.** Nung 10 tấn CaCO3 thu được 4,4 tấn CO2 và x tấn CaO. Khối lượng x thu được là: | | | | |
|  | A. 14,4 tấn | B. 5,6 tấn | C. 3,2 tấn | D. 18,8 tấn |
| **Câu 4.** Nếu có 48g lưu huỳnh cháy và thu được 96g khí sunfurơ thì khối lượng oxi phản ứng là: | | | | |
|  | A. 40g | B. 44g | C. 48g | D. 52g |
| **Câu 5.** Cho 11,2g Fe tác dụng với dung dịch axit clohiđric HCl tạo ra 25,4g sắt (II) clorua FeCl2 và 0,4g khí hiđro H2. Khối lượng axit clohđric HCl đã dùng là: | | | | |
|  | A. 14,7g | B. 15g . | C. 14,6g | D. 26g. |
| **Câu 6.** Cho sơ đồ phản ứng: Fe(OH)3 + H2SO4 → Fe2(SO4)3 + H2O. Hệ số của phản ứng sau khi cân bằng là: | | | | |
|  | A. 2:3:1:3 | B. 2:3:1:6 | C. 1:1:1:1 | D. 4:6:1:6 |

**II. Phần tự luận: (7,0 điểm)**

**Câu 1.**(1,5 điểm)

|  |
| --- |
| Cho sơ đồ phản ứng giữa sắt và khí clo tạo ra sắt(III)clorua.  **+ →**  Hãy cho biết:  a) Tên các chất tham gia và sản phẩm.  b) Liên kết giữa các nguyên tử thay đổi như thế nào?  c) Số nguyên tử mỗi nguyên tố trước và sau phản ứng bằng bao nhiêu? |

**Câu 2.**(3,0 điểm)

Lập phương trình hóa học của phản ứng sau:

a) Mg + O2 → MgO d) Na2CO3  + Ba(OH)2 → BaCO3 + NaOH

b) Zn + HCl → ZnCl2 + H2 e) Al + H2SO4 → Al2(SO4)3 + H2

c) Cu + AgNO3 → Cu(NO3)2 +Ag f) Fe3O4 + CO → Fe + CO2

**Câu 3.**(2,5 điểm)

Nung 19,7 (gam) bari cacbonat ( BaCO3) thu được 15,3 (gam) bari oxit (BaO) và x (gam) khí cacbon đioxit (CO2)

a) Hãy lập phương trình hóa học của phản ứng.

b) Tính x =?

c) Hãy phát biểu nội dung của định luật bảo toàn khối lượng

*---------------------Hết--------------------*

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT TX ĐÔNG TRIỀU  **TRƯỜNG THCS NGUYỄN HUỆ** | **ĐÁP ÁN-BIỂU ĐIỂM CHẤM BÀI KIỂM TRA 1 TIẾT**  **HỌC KỲ I NĂM HỌC 2017 – 2018**  **MÔN: HÓA HỌC 8** |

**I. Phần trắc nghiệm: (3,0 điểm)** Mỗi câu đúng cho 0,5 điểm

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** |
| **ĐA** | **A** | **C** | **B** | **C** | **C** | **A** |

**II. Phần tự luận: (7,0 điểm)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **Ý** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 1. (1,5 điểm)** | **a,** | Tên chất tham gia: Sắt, khí clo  Tên chất sản phẩm: sắt (III) clorua | **0,25**  **0,25** |
| **b,** | Liên kết giữa các nguyên tử thay đổi:  - Trước phản ứng: 2 nguyên tử clo liên kết với nhau  - Sau phản ứng: 3 nguyên tử clo liên kết với 1 nguyên tử sắt | **0,25**  **0,25** |
| **c,** | Trước phản ứng: có 2Fe, 6Cl  Sau phản ứng: 2Fe, 6Cl | **0,25**  **0,25** |
| **Câu 2. (3,0 điểm)** |  | a) 2Mg + O2 → 2MgO  b) Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2  d) Na2CO3  + Ba(OH)2 → BaCO3 + 2NaOH  c) Cu + 2AgNO3 → Cu(NO3)2 +2Ag  e) 2Al + 3H2SO4 → Al2(SO4)3 + 3H2  f) Fe3O4 + 4CO → 3Fe + 4CO2 | **0,5**  **0,5**  **0,5**  **0,5**  **0,5**  **0,5** |
| **Câu 3. (2,5 điểm)** | **a,** | BaCO3BaO + CO2 | **0,5** |
| **b,** | Theo định luật bảo toàn khối lượng ta có:    Vậy ta có x = 4,4g | **0,5**  **0,5** |
| **c,** | Nội dung của định luật bảo toàn khối lượng:  Trong một phản ứng hóa học, tổng khối lượng của các chất sản phẩm bằng tổng khối lượng của các chất tham gia phản ứng | **1,0** |
| **Tổng** | | | **7,0** |