|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| |  |  | | --- | --- | | PHÒNG GD&ĐT BA CHẼ | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I**  **NĂM HỌC 2017 - 2018** | | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ I**  **NĂM HỌC 2019 - 2020**  SBD:...................  Chữ ký của GT 1: |

**MÔN: HÓA HỌC 8**

Thời gian làm bài: 45 phút

(Không kể thời gian giao đề)

**ĐỀ 3:**

**Phần I: Trắc nghiệm (5 điểm). Chọn phương án trả lời đúng trong các câu sau và ghi vào bài làm (VD: Câu 1 – A):**

**Câu 1:** Dãy các CTHH biểu diễn toàn các hợp chất là

A. Cu, O2, H2O; B. NaCl, Fe, H2; C. Cu, O2, H2; D. H2O, NaCl, FeO.

**Câu 2:** Hợp chất có công thức Na3PO4 có phân tử khối là

A. 70. B. 164. C. 116. D. 118.

**Câu 3.** Hóa trị của Fe trong hợp chất Fe3O4 là

A. I; B. II; C. 8/3; D. III.

**Câu 4.** Công thức hóa học của hợp chất tạo bởi nguyên tố Ca (II) và nhóm nguyên tử (≡PO4) là

A. Ca3(PO4)2. B. Ca2(PO4)3; C. Ca3PO4; D. Ca2PO4.

**Câu 5.** Cho các hiện tượng sau:

1. Dây sắt được cắt nhỏ từng đoạn và tán thành đinh.

2. Hòa tan axit axetic vào nước được dung dịch axit axetic loãng, dùng làm giấm ăn.

3. Vành xe đạp bằng sắt bị phủ một lớp gỉ là chất màu nâu đỏ.

4. Để rượu nhạt (rượu có tỉ lệ nhỏ chất rượu etylic tan trong nước) lâu ngày ngoài không khí, rượu nhạt lên men và chuyển thành giấm chua.

Hiện tượng nào là hiện tượng hóa học?

A. 1 và 2;               B. 2 và 3;        C. 3 và 4;       D. 1 và 4

**Câu 6**: Cho PTHH: 4Al + 3O2  2Al2O3. Tỉ lệ giữa số nguyên tử, số phân tử của các chất trong phản ứng lần lượt là:

A. 4:2:3                  B. 2:3:4                   C. 4:2:1                   D. 4:3:2

**Câu 7:** Để tìm được khối lượng của chất khi biết số mol và khối lượng mol của chất đó em sử dụng công thức nào sau đây?

A. m = nxM; B. n = m/M;C. M = m/n; D. n=V/22,4.

**Câu 8:** Khối lượng của 0,8 mol H2SO4 là

A. 39,2g; B. 40g; C. 77,6g; D. 78,4g.

**Câu 9:** Số mol của28l khí CO2 ở điều kiện tiêu chuẩn là

A. 1,50mol; B. 1,25mol; C. 0,25mol. D. 0,50mol.

**Câu 10:** Cho biết công thức hóa học của hợp chất tạo bởi nguyên tố X với oxi O là XO; công thức hóa học của hợp chất tạo bởi nguyên tố Y với hiđro H là YH3.

Hãy chọn công thức hóa học nào là **đúng** cho hợp chất tạo bởi nguyên tố X và Y, trong số các công thức sau:

A. XY3; B. X3Y; C. X2Y3;  D. X3Y2.

**Phần II: Tự luận (5 điểm)**

**Câu 11: 2đ.** Lập phương trình hóa học cho các phản ứng sau, cho biết tỉ lệ số nguyên tử, số phân tử của các chất trong phản ứng:

a) NaNO3 --NaNO2 + O2; b) Fe + Br2 --- FeBr3

**Câu 12: 3đ**

Một loại đồng oxit màu đen có khối lượng mol phân tử là 80g. Oxit này có thành phần theo khối lượng là: 80% Cu, 20%O. Hãy xác định công thức hoá học của loại hợp chất đồng oxit nói trên?

---------Hết --------

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT BA CHẼ | **HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I NĂM HỌC 2019- 2020**  **MÔN: HÓA HỌC 8** |

**ĐỀ 3**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 1 đến câu 10.**  **5,0đ** | Câu 1: B; Câu 2: A; Câu 3: D; Câu 4: B; Câu 5: C;  Câu 6: A; Câu 7: C; Câu 8: D; Câu 9: B; Câu 10: D; | Mỗi câu đúng  0,5 điểm |
| **Câu 11**  **2,0đ** | a) 2NaNO3 2NaNO2 +3O2  Tỉ lệ: NaNO3 : NaNO2: O2  2 **: 2 : 3**  b) 2Fe + 3Br2  2FeBr3  Tỉ lệ: Fe : Br2 : FeBr3  **2 : 3 : 2** | 0,5  0,5  0,5  0,5 |
| **Câu 12**  **3,0đ** | CTC: CuxOy  MCu = (80x80)/100 = 64(g)  MO = (80x20)/100 = 16(g)  NCu = 64/64 = 1 (mol)  NO = 16/16 = 1 (mol)  Chọn x = 1; y = 2; CTHH: CuO | 0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ |

---------Hết --------