|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| |  |  | | --- | --- | | 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 2:**

**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. CuO, O2, H2O; B. NaCl, FeO, H2O; C. CuO, O2, H2; D. H2O, CuO, Fe.

**Câu 2:** Hợp chất có công thức Ca3(PO4)2 có phân tử khối là

A. 310. B. 215. C. 246. D. 230.

**Câu 3.** Hóa trị của Fe trong hợp chất P2O5 là

A. II; B. III; C. IV; D. V.

**Câu 4.** Công thức hóa học của hợp chất tạo bởi nguyên tố Fe (III) và nhóm nguyên tử (=SO4) là

A. Fe3(SO4)2. B. Fe2(SO4)3; C. Fe3SO4; D. Fe2SO4.

**Câu 5.** Cho các hiện tượng sau:

1. Lưu huỳnh cháy trong không khí tạo ra chất khí mùi hắc (khí lưu huỳnh đioxit).

2. Thủy tinh nóng chảy được thổi thành bình cầu.

3. Nước vôi (có chất canxi hiđroxit) được quét lên tường sau một thời gian sau đó sẽ khô và hóa rắn (chất rắn là canxi cacbonat).

4. Cồn để trong lọ không kín bị bay hơi

Hiện tượng nào là hiện tượng hóa học?

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

**Câu 6**: Cho PTHH: 2Al + 3CuSO4  Al2(SO4)3 + 3Cu. Tỉ lệ giữa số nguyên tử, số phân tử của các chất trong phản ứng lần lượt là:

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

**Câu 7:** Để tìm được khối lượng mol của chất khi biết số mol và khối lượng 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:** Số nguyên tử Al chứa trong 1,5 mol nguyên tử Al là

A. 1.5.1023; B. 3. 1023; C. 6. 1023; D. 9. 1023.

**Câu 9:** 0,25 mol phân tử CO2 ở điều kiện tiêu chuẩn chiếm V (l) là

A. 3,00; B. 6,00; C. 5,60. D. 11,00.

**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 H2Y.

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. X2Y; B. XY; C. XY2;  D. X2Y2.

**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) K + O2--K2O; b) Al + O2 --- Al2O3

**Câu 12: 3đ**

Một hợp chất tạo bởi 2 nguyên tố S và O, trong đó Oxi chiếm 50% về khối lượng. Biết hợp chất có khối lượng mol là 64 gam. Hãy xác định công thức hoá học của hợp chất?

---------Hết --------

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

**ĐỀ 2**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** |
| **Câu 1 đến câu 10.**  **5,0đ** | Câu 1: D; Câu 2: B; Câu 3: C; Câu 4: A; Câu 5: C;  Câu 6: D; Câu 7: A; Câu 8: D; Câu 9: C; Câu 10: B; | Mỗi câu đúng  0,5 điểm |
| **Câu 11**  **2,0đ** | a) 4K + O22K2O  Tỉ lệ: K : O2: K2O  **4 : 1 : 2**  b) 4Al + 3O2  2Al2O3  Tỉ lệ: Al : O2 : Al2O3  **4: 3 : 2** | 0,5  0,5  0,5  0,5 |
| **Câu 12**  **3,0đ** | CTC: SxOy  mO = (64x50)/100 = 32 (g)  mS = 64 - 32 = 32(g)  nO = 32/16 = 2 (mol)  nS = 32/32 = 1 (mol)  Chọn x = 1; y = 2; CTHH: SO2 | 0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ  0,5đ |

---------Hết --------