|  |  |
| --- | --- |
| **ĐIỂM** | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II**  **Môn: Hóa học 8**  **ĐỀ 1** |

1. Trắc nghiệm (5đ)

Câu 1: Chất có công thức hóa học nào sau đây là oxit?

A. ZnO B. Zn(OH)2 C. ZnCO3 D. ZnSO4

Câu 2: Đốt cháy hoàn toàn khí metan (CH4) trong khí oxi (vừa đủ). Sản phẩm của phản ứng là:

A. CO2. B. H2O. C. CO2 và H2O. D. CO2, H2O và O2.

Câu 3: Cho các phương trình hóa học của các phản ứng sau:

1) CaCO3Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 1)CaO + CO2 2) Fe + S Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 1) FeS

3) Zn + 2HClĐề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 1)ZnCl2 + H2 4) 2Fe + 3Cl2Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 1) 2FeCl3

Trong các phản ứng trên: số phản ứng hóa hợp, phản ứng phân hủy lần lượt là:

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

Câu 4: Thành phần thể tích của không khí gồm:

A. 21% khí oxi, 78% khí nitơ, 1% các khí khác (CO2, hơi nước, khí hiếm,...).

B. 21% khí nitơ, 78% khí oxi, 1% các khí khác (CO2, hơi nước, khí hiếm,...).

C. 21% các khí khác, 78% khí nitơ, 1% khí oxi.

D. 21% khí oxi, 78% các khí khác, 1% khí nitơ.

Câu 5: Đốt cháy hoàn toàn 2,24 lít khí CH4 trong bình chứa khí oxi. Thể tích khí oxi (đo ở đktc) cần dùng là:

A. 2,24 lít. B. 3,36 lít. C. 4,48 lít. D. 6,72 lít.

Câu 6: Dãy chất nào sau đây gồm toàn oxit bazơ?

A. SO3; P2O5. B. Na2O; SO3.

C. SO2; CaO. D. Na­2O; CaO.

Câu 7. Nguyên tố X có hóa trị III, công thức hóa học đúng của hợp chất tạo bởi nguyên tố X và nhóm (CO3) là

A. X2(CO3)3 B. XCO3 C. X2CO3 D. X(CO3)3

Câu 8. Cho các chất có công thức hóa học sau đây:

Cu, Al(OH)3, NaClO3, N2, KHCO3. Số đơn chất là:

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

Câu 9. Hợp chất Alx(SO4)3 có phân tử khối là 342 đvC. Giá trị x là

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

Câu 10. Trong các dãy chất cho dưới đây, hãy cho biết dãy chất nào là chất tinh khiết?

A. Nước, khí oxi, muối ăn, đường. B. Sữa, nước mắm, khí oxi, nước.

C. Nước chanh, xăng, nhôm. D. Kẽm, muối ăn, không khí, nước.

II. TỰ LUẬN( 5đ)

**Câu** 1*(2 điểm)*: Hoàn thành các phương trình hoá học của các phản ứng sau *(ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có)*:

|  |  |
| --- | --- |
| a) S + O2Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 1)………  b) Fe + O2Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 1)…….. | c) KMnO4Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 1)K2MnO4 + MnO2 + …..            d) ………Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 1) KCl + O2. |

Câu 2 (1 điểm): Ghép các cụm từ ở cột A với các dữ kiện ở cột B để tạo thành câu có nội dung đúng.

|  |  |
| --- | --- |
| **Cột A** | **Cột B** |
| (1) Hợp chất | (a) Tập hợp những nguyên tử cùng loại có cùng số proton trong hạt nhân. |
| (2) Nguyên tố hóa học là | (b) Những chất tạo nên từ hai nguyên tố hóa học trở nên |
| (3) Nguyên tử là | (c) Khối lượng của phân tử tính bằng đvC |
| (4) Nguyên tử khối là | (d) Hạt vô cùng nhỏ và trung hòa về điện |
| (5) Đơn chất là | (e) Khối lượng của nguyên tử được tính bằng đvC |
| (6) Phân tử khối là | (f) Những chất được tạo nên tử một nguyên tố hóa học |

Câu 3 (2 điểm): Đốt cháy hoàn toàn 2,48 gam photpho trong bình chứa khí oxi, tạo thành điphotpho pentaoxit.

1. Tính khối lượng hợp chất tạo thành?

b) Nếu trong bình chứa 4 gam khí oxi. Hỏi sau khi phản ứng kết thúc chất nào còn dư và dư bao nhiêu gam?

|  |  |
| --- | --- |
| **ĐIỂM** | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ II**  **Môn: Hóa học 8**  **ĐỀ 2** |

1. Trắc nghiệm ( 5 điểm 0029

Câu 1. Muối ăn có lẫn cát, để tách muối ăn ra khỏi cát em hãy chọn phương pháp thích hợp nhất:

A. Hoà tan - làm bay hơi - lọc. B. Lọc - làm bay hơi.

C. Chưng cất. D. Hoà tan - lọc - làm bay hơi.

Câu 2: Muối nào sau đây là muối tan?

A. CaCO3 B. AgCl

C. NaCl D. BaSO4

Câu 3. Trong các phản ứng sau, phản ứng nào xảy ra sự oxi hóa

A. CaO + H2O → Ca(OH)2          B. S + O2Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 2)SO2

C. K2O + H2O → 2KOH                      D. CaCO3Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 2) CaO + CO2

**Câu 4.** Người ta thu khí oxi bằng cách đẩy không khí dựa vào tính chất nào sau đây của oxi:

A. Khí O2 nhẹ hơn không khí C. Khí O2 là khí không mùi.

B. Khí O2 dễ hoà tan trong nước. D. Khí O2 nặng hơn không khí

Câu 5. 3H2O nghĩa là như thế nào

A. 3 phân tử nước B. Có 3 nguyên tố nước trong hợp chất

C. 3 nguyên tố oxi D. Tất cả đều sai

Câu 6 Chọn công thức đúng trong của Ba và PO4:

A. Ba2PO4. B. Ba3(PO4)2.

C. Ba3PO4. D. BaPO4.

Câu 7. Cho các hợp chất sau SO3, N2O5 hoá trị của S và N trong các hợp chất trên lần lượt là:

A. VI và V. B I và V. C. VI và II. D. IV và III.

Câu 8. Hợp chất Al2(SO4)x biết Al hóa trị III. Tìm giá trị của x.

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

Câu 9. Hiện tượng nào dưới đây không phải là hiện tượng hóa học?

A. Khi đánh diêm có lửa bắt cháy

B. Đốt cháy mẩu Magie cháy thành ngọn lửa sáng

C. Trứng bị thối

D. Mực hòa tan vào nước

Câu 10. Cho phản ứng: Sắt phản ứng với oxi tạo ra oxit sắt từ.

A. 2Fe + O2 → 2FeO B. Fe + O2 → 2FeO2

C. 4Fe + 3O2 → 2Fe2O3 D. 3Fe + 2O2 → Fe3O4

1. Tự luận

**Câu 1(1 điểm):** Hoàn thành phản ứng sau:

a) S + O2Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 2)             b) Fe + O2Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 2)

c) P + O2Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 2)            d) CH4 + O2 Đề thi Giữa kì 2 Hóa học lớp 8 có đáp án (Đề 2)

**Câu 1(1 điểm):** . Ghi lại phương trình bằng chữ của phản ứng hóa học trong các hiện tượng mô tả sau:

1. Cho một mẩu natri vào nước, thu được sản phẩm natri hidroxit NaOH và khí hiđro.
2. Cho dung dịch sắt (II) clorua FeCl2 tác dụng với dung dịch bạc nitrat AgNO3, thu được bạc clorua kết tủa màu trắng và dung dịch sắt (II) nitrat.

**Câu 3(3 điểm):**Đốt cháy hoàn toàn 16,8 gam Sắt (Fe) trong không khí

1. Tính khối lượng sản phẩm thu được?
2. Tính thể tích khí oxi, và thể tích không.khí cần dùng ở đktc? (biết rằng oxi chiếm 20% thể tích không khí)

c) Tính khối lượng KMnO4 cần dùng để điều chế đủ oxi cho phản ứng trên? Biết rằng lượng oxi thu được hao hụt 20%