**TRƯỜNG THCS TÂN TIẾN BÀI KIỂM TRA HỌC KÌ I**

 **Họ và Tên:……………………… Năm học 2021-2022**

**Lớp:**8....  **Môn: Hóa học 8- Tiết KHDH 36**

 **Thời gian: 45 phút**

 **Ngày** **tháng năm 2021**

|  |  |
| --- | --- |
|  **Điểm** |  **Lời phê của thầy, cô giáo** |

**Hãy khoanh tròn vào đáp án đúng theo yêu cầu của bài**

**Câu 1** : Đâu là đơn chất trong các chất sau ?

 **A**. CaO **B**.KCl **C**.HNO3 **D**.O2

**Câu 2:** Công thức hóa học tạo bởi lưu huỳnh ( hóa trị VI) và oxi là:

1. NO **B.**SO2 **C.** SO3 **D.** S3O

**Câu 3 :** Đâu là hợp chất trong các chất sau?

1. O2 **B**. Fe **C**. H2S **D.** N2

**Câu 4**: Hóa trị của Fe trong Fe2O3 là :

**A.** I **B**. III **C**. II **D**. IV

**Câu 5 :** Dãy nào dưới đây chỉ gồm hợp chất?

1. O2, HCl, FeO, K2S
2. HNO3, NaCl, MgO, H2O
3. Na, Al2O3, KCl, HCl
4. H2SO4, CaO, FeS, N2

**Câu 6 :** Hóa trị của Cl trong MgCl2 là bao nhiêu ? Biết Mg có hóa trị II

1. I **B**.II **C**.III **D**.V

**Câu7:** Cho các công thức sau: Al2O3, KCl2, NaNO3, MgO, H3SO4. Có bao nhiêu công thức đúng ?

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

**Câu 8:** Cho các khí sau: SO2, CO2, H2, Cl2, CH4. Số chất khí được thu bằng phương pháp đẩy không khí đặt úp bình (ngược bình) là:

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

**Câu 9:** Công thức hóa học của khí oxi là:

 **A.H2 B. O C. H2 D.O2**

**Câu 10**: Nước là hợp chất có CTHH là H2O. Vậy trong 1 phân tử nước có bao nhiêu nguyên tử hiđro?

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

**Câu 11**: Vôi sống có CTHH là CaO. Vậy phân tử khối của vôi sống bằng bao nhiêu đvC?

 **A**.56 **B**. 40 **C**.16 **D**.61 **Câu 12:** Thành phần phần trăm theo khối lượng của K trong KCl là:

 **A**.52,35% **B**.50% **C**.47,65% **D**. 39,32%

**Câu 13:** Hợp chất A chứa 50% lưu huỳnh, còn lại là oxi. Biết A có phân tử khối bằng 64 đvC. Vậy CTHH của A là

 **A**.SO2 **B**. CO2 **C**. SO3 **D**.SO

**Câu 14 :** Khí oxi so với khí hiđro thì

 **A**.Nặng hơn 18 lần **B**. Nhẹ hơn 18 lần

 **C**. Nặng hơn 32 lần **D**. Nặng hơn 16 lần

**Câu 15**: Khí nào sau đây nhẹ hơn không khí ?

 **A**.O2 **B**. H2S **C**.CO2 **D**. NH3

**Câu 16:** Số mol của 560 ml khí CO2 (đktc) bằng bao nhiêu?

1. 0,01 **B**. 0,015 **C**. 0,025 **D**.0,25

**Câu 17:** Công thức hóa học tạo bởi nhôm ( III) và nhóm sunfat ( SO4) có hóa trị II là:

 **A.**AlSO4 **B**.Fe2(SO4)3 **C**.Al2(SO4)3 **D**. Al3(SO4)2

**Câu 18:** Tỉ khối của khí CO2 so với H2 bằng bao nhiêu?

1. 12 **B.**14 **C.**22 **D.**44

**Câu 19**: Cho sơ đồ KOH + Cu(NO3)2 -- KNO3 + Cu(OH)2

Hệ số cân bằng nguyên tối giản của KOH là:

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

**Câu 20**: Cho sơ đồ Al + H2SO4 -- Al2(SO4)3 + H2

Hệ số cân bằng nguyên tối giản của H2 là:

 **A**.6 **B**.4 **C**.3 **D**.1

**Câu 21:** Cho sơ đồ C + Fe2O3 -- Fe + CO2

Sau khi cân bằng, chất nào có hệ số cân bằng lớn nhất?

1. C **B**. Fe2O3 **C**. Fe **D**. CO2

**Câu 22:** Cho sơ đồ NH3 + O2 -- NO + H2O

Hệ số cân bằng nguyên, tối giản của O2 là:

 **A**.2 **B**.3  **C**.5 **D**.6

**Câu 23:** Cho sơ đồ H2 + O2  -- H2O

Sau khi cân bằng, tỉ lệ số phân tử H2 : số phân tử H2O tối giản bằng bao nhiêu?

1. 1:1 **B**.1:2 **C**. 2:2 **D**. 2:1

**Câu 24:** Cho sơ đồ Mg + HCl -- MgCl2 + H2

Sau khi cân bằng, tỉ lệ số nguyên tử Mg : số phân tử HCl bằng bao nhiêu?

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

**Câu 25:** Số mol CaCO3 có trong 10g CaCO3 bằng bao nhiêu?

1. 0,05 **B**. 0,1 **C**. 1 **D**. 10

**Câu 26:** Khối lượng của 3 mol khí O2 bằng bao nhiêu?

1. 48g **B**. 96g **C**. 100g **D**. 102g

**Câu 27:** Cho sơ đồ Mg + O2 -- MgO

Tổng hệ số cân bằng nguyên, tối giản của các chất tham gia phản ứng là:

 **A**.2 **B**.3 **C**.4 **D**.5

**Câu 28:** Thể tích của 0,2 mol khí H2 (đktc) bằng bao nhiêu lit?

 **A**.0,4 **B**.2,24 **C**.3,36 **D**.4,48

**Câu 29:** Thể tích (đktc) của 32 gam khí SO2 bằng bao nhiêu lit?

 **A**.11,2 **B**.22,4 **C**.33,6 **D**.44,8

**Câu 30**: Khối lượng của 0,2 mol khí XO2 nặng 8,8 gam. Vậy nguyên tố X có tên là:

 **A**.Oxi **B**. Nitơ **C**. Lưu huỳnh **D**. Cacbon

(Cho nguyên tử khối: H= 1; C=12; N=14; O=16; S=32; Cl = 35,5; K = 39; Ca= 40)

**E. HƯỚNG DẪN CHẤM VÀ BIỂU ĐIỂM**

 **1. Đáp án**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  **1-C** |  **2-C** |  **3-C** | **4-B** | **5-B** | **6-A** | **7-C** | **8-B** | **9-D** | **10-B** |
| **11-A** | **12-A** | **13-A** | **14-D** | **15-D** | **16-C** | **17-C** | **18-C** | **19-B** | **20-C** |
| **21-C** | **22-C** | **23-A** | **24-B** | **25-B** | **26-B** | **27-B** | **28-D** | **29-A** | **30-D** |

 **2. Biểu điểm**

**-**Câu 13, 29 mỗi câu đúng được 0,5 đ

-Câu 22, 30 mỗi câu đúng được 0,6 đ

-Các câu còn lại, mỗi câu đúng được 0,3 đ