**Tuần 9 Ngày soạn: 2/10/2022**

**Tiết 18 Ngày thực hiện: 4/11/2022**

**KIỂM TRA GIỮA KÌ I**

I. MỤC TIÊU:

**1./ Kiến thức:**

- Hệ thống hoá kiến thức của hợp chất : Bazơ ; muối. Củng cố và hoàn thiện kiến thức các hợp chất Bazơ ; muối. Mối quan hệ giữa các hợp chất vô cơ

**2./ Kỹ năng :**

- Rèn luyện kỹ năng viết công thức hóa học, phân loại, đọc tên, viết phương trình phản ứng hợp chất: axit ; bazơ ; muối ; Điều kiện phản ứng trao đổi xảy ra.; Nhận biết hợp chất vô cơ, Viết được phản ứng dãy chuyển hoá. Rèn kỹ năng giải bài toán hoá ( liên quan C% và CM )

**3./ Thái độ :**

**-** Rèn luyện tính độc lập suy nghĩ, óc tư duy, khả năng tính toán chính xác

**II. CHUẨN BỊ:**

*a. Giáo viên:* KHDH,Ma trận, Đề, Đáp án

*b. Học sinh:* Ôn lại bài cũ.

**III. PHƯƠNG PHÁP, KỸ THUẬT DẠY HỌC:**

**IV. CHUỖI CÁC HOẠT ĐỘNG**

***1. Ổn định lớp:***

***2. GV phát đề - HS làm bài***

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Tên Chủ đề** (nội dung, chương…) | **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Vận dụng cao**  | **Cộng** |
| TNKQ | TL | TNKQ | TL | TNKQ | TL | TNKQ | TL |  |
| **Chủ đề 1:** Oxit | Nhận biết nguyên liệu dùng để sản xuất CaO và SO2Biết ứng dụng của CaO và SO2 | - Hiểu TCHH của CaO, SO2 |  |  |  |
| **Chủ đề 2:** Axit | Biết axit làm đổi màu chất chỉ thịH2SO4đặc nóng tác dụng với KL sinh ra khí khác khí H2 |  | - Tính toán hóa học: khối lượng dung dịch  |  |  |
| **Chủ đề 3:** Bazơ | Biết loại Bazo làm đổi màu chất chỉ thị là bazo tan- Biết độ pH của bột nởBiết hóa chất cần dung để sản xuát NaOH bằng phương pháp điện phân |  |  |  |  |
| **Chủ đề 4:** Muối | - Biết TCHH của muối- Biết phản ứng trao đổi | Hiểu TCHH của muối |  | Tính toán hóa học: Tính C% dung dịch sau phản ứng |  |
| **Chủ đề 5:**Mối quan hệ giữa các loại hợp chất vô cơ |  | - Viết các PTHH thực hiện dãy chuyển hóa- Viết PTHH của phản ứng xảy ra | - Nhận biết các dung dịch axit, bazo và biết dùng thuốc thử phù hợp |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| Trường TH&THCS Đại TânHọ tên:Lớp: | **KIỂM TRA GIỮA KỲ I****Môn : Hóa học 9****Thời gian: 45 phút** |
|  Điểm: | Nhận xét của GV |

1. **TRẮC NGHIỆM: (5đ)**

Câu 1: Nguyên liệu dùng để sản xuất canxi oxit là

a. Canxi hidroxit b. Đá vôi c. Canxi suphat d. Canxi nitrat

Câu 2: Nguyên liệu điều chế lưu huỳnh dioxit trong phòng thí nghiệm là

a.Lưu huỳnh và khí oxi b. Axit sunfuric và muối sunfit

c. Quặng pirit d. Axit sunfuric và muối sunfat

Câu 3: Ứng dụng nào dưới đây là của canxi oxit

a.Làm chất tẩy trắng b. Sản xuất giấy

c. Diệt khuẩn d. Làm thuốc nổ

Câu 4: Ứng dụng nào dưới đây là của lưu huỳnh dioxit

a.Làm chất tẩy trắng b. Khử chua đất trồng trọt

c. Hút ẩm d. Làm thuốc nổ

Câu 5:Canxi oxit tác dụng được với dãy chất nào dưới đây:

a. CO2; KOH; NaCl b. CO2; HCl; NaOH

c. CO2; HBr; H2O d. K2O; CuO; Fe3O4

Câu 6:Chất nào dưới đây tác dụng với CO2 tạo ra kết tủa trắng

1. Na2O b. CaO c. NaOH d. CaCl2

Câu 7: Bazơ làm đổi màu quỳ tím thành

1. Xanh b. Đỏ c. Hồng d. Không hiện tượng

Câu 8: Đồng khi tác dụng với axit sunfucric đặc nóng sinh ra khí gì

1. O2 b. NO2 c. SO2 d. CO2

Câu 9: Chất nào dưới đây làm đổi màu quỳ tím thành đỏ

1. NaOH b. Cu(OH)2 c. HCl d. NaCl

Câu 10: pH = 9 là của chất nào dưới đây

1. Nước chanh ép b. Amoniac c.Bột nở d. Giấm ăn

Câu 11: NaOH được điều chế bằng phương pháp điện phân(có màng ngăn) dung dịch

1. Na2O và H2O b. Na và H2O

c. NaCl bão hòa d. Ca(OH)2 và Na2CO3

Câu 12: Chất nào dưới đây là nước vôi trong:

1. CaCO3 b. CaO c. Ca(OH)2 d.NaOH

Câu 13: AgNO3 tác dụng với chất nào dưới đây để sinh ra muối mới và axit mới

1. NaOH b. NaCl c. Al d. HCl

Câu 14: Phản ứng sau thuộc loại phản ứng nào: NaCl + AgNO3 AgCl + NaNO3

1. Thế b. Trung hòa c. Trao đổi d. Hóa hợp

Câu 15: Muối tác dụng với bazo thu được

1. Muối mới và axit mới b. Muối mới và bazo mới

c. Hai muối mới d. Muối mới và kim loại mới

1. **TỰ LUẬN: (5đ)**

Câu 16: (2đ) Hoàn thành chuỗi phản ứng sau:

 Na2O NaOH NaCl AgCl

Câu 17: (1đ) Nhận biết 3 dung dịch mất nhãn sau: NaCl; H2SO4; Na2SO4

Câu 18: (2đ) Hòa tan hết 7,2 g FeO trong dung dịch H2SO4 10%

1. Viết PTPƯ xảy ra
2. Tính khối lượng dung dịch H2SO4 cần dùng
3. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch sau phản ứng

 Biết NTK của Fe = 56;O = 16; H = 1; S= 32

**Bài làm:**

1. **Trắc nghiệm:**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** |
| **Đáp án** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

**II. Tự luận:**

**ĐÁP ÁN-BIỂU ĐIỂM**

1. **TRẮC NGHIỆM**: (5đ)

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 |
| ĐA | B | B | C | A | C | B | A | C | C | C | C | C | D | C | B |

(Đúng 3câu = 1,0đ)

1. **TỰ LUẬN:** (5đ)

Câu 16: Viết đúng 1 PT 0,5 đ. (Nếu chưa cân bằng hoặc thiếu điều kiện - 0,25đ)

Câu 17: Nhận biết được 1 chất 0,25đ.

 Viết đúng PT 0,25đ

Câu 18: a/Viết đúng PT 0,25đ

b/ Tính được nFeO = 0,1(mol) 0,25đ

nH2SO4 = 0,1(mol) 0,25đ

mH2SO4= 9,8(g) 0,25đ

m ddH2SO4 = 98(g) 0,25đ

c/ nFeSO4 = 0,1 mol

mFeSO4= 15,2g 0,25đ

mddFeSO4 = 105,2g 0,25đ

C%FeSO4 = 14,45% 0,25đ