|  |  |
| --- | --- |
| UBND HUYỆN TÂN HỒNG  **TRƯỜNG TRUNG HỌC CƠ SỞ**  **TÂN HỘ CƠ**  C:\Users\DELL\AppData\Local\Temp\ksohtml11300\wps1.png | **KIỂM TRA CUỐI KÌ II**  **NĂM HỌC 2021- 2022**  **Môn: Hóa Học , Lớp: 8**  Thời gian làm bài: 45 phút  *(Không kể thời gian phát đề)* |

**NỘI DUNG ĐỀ**

**I.PHẦN TRẮC NGHIỆM: (3 ĐIỂM)**

**Hãy khoanh tròn vào đáp án đúng nhất , mỗi đáp án đúng 0,5 điểm**

**Câu 1**: Sự oxi hoá là

A. sự tác dụng của oxi với kim loại. B.sự tác dụng của oxi với hợp chất.

C. sự tác dụng của oxi với phi kim. D. sự tác dụng của oxi với một chất.

**Câu 2**: Thành phần của không khí gồm

A. 21% N2 ; 78% O2 ; 1% các khí khác B. 78% N2 ; 21% O2 ; 1% các khí khác

C. 21% các khí khác ; 78% O2 ; 1% N2 D. 1% O2 ; 21% N2 ; 78% các khí khác

**Câu 3**: Oxit là

A. hợp chất của hai nguyên tố.

B. hợp chất gồm 3 nguyên tố.

C. hợp chất của 2 nguyên tố trong đó có một nguyên tố là oxi.

D. hợp chất gồm 3 nguyên tố trong đó có một nguyên tố là oxi.

**Câu 4:** Phân tử muối gồm

1. nguyên tử kim loại liên kết với gốc axit
2. một hay nhiều nguyên tử kim loại liên kết với gốc axit
3. nguyên tử kim loại liên kết với một hay nhiều gốc axit
4. một hay nhiều nguyên tử kim loại liên kết với một hay nhiều gốc axit

**Câu 5:**

Khi nhúng quỳ tím vào dung dịch axit, quỳ tím chuyển sang màu

1. đỏ. B. xanh.

C. không đổi. D. vàng.

**Câu 6.** Trong các dịp lễ hội, em thường thấy các trường thả bong bóng bay. Những quả bóng đó được bơm bằng

1. Khí Oxi B. Khí Hiđro
2. C. Không khí D. Khí cacbonic

**II. PHẦN TỰ LUẬN: ( 7 ĐIỂM)**

**Câu 1: (2 điểm)**

Hai hợp chất có công thức hóa học là : Ca(OH)2 , HCl

a. Hợp chất nào là axit, Hợp chất nào là bazơ ?

b. Đọc tên 2 hợp chất có công thức hóa học trên

**Câu 2: (2 điểm)**

1. Hãy cho biết phản ứng nào thuộc loại phản ứng hóa hợp, thuộc loại phản ứng phân hủy, thuộc loại phản ứng thế. Theo sơ đồ phản ứng sau:

|  |
| --- |
| C:\Users\DELL\AppData\Local\Temp\ksohtml11300\wps2.pnga. BaO + H2O  Ba(OH) 2 |
| C:\Users\DELL\AppData\Local\Temp\ksohtml11300\wps3.pngb. H2  + O2 t0 H2O |
| C:\Users\DELL\AppData\Local\Temp\ksohtml11300\wps4.pngc. Mg + AgNO3 Mg(NO3)2 + Ag |
| C:\Users\DELL\AppData\Local\Temp\ksohtml11300\wps5.pngd. Al(OH)3  toAl2O3 + H2O |

2. Lập phương trình hóa học theo sơ đồ trên

**Câu 3: (2 điểm)**

1. Viết công thức tính nồng độ mol của dung dịch.
2. Tính nồng độ mol của 100 ml dung dịch có chứa 8 gam NaOH

**Câu 4:(1 điểm)** Để có khí H2 để nạp vào kinh khí cầu, sản xuất amoniac... Khí Oxi nén dùng cho thợ lặn, phi công... Người ta tiến hành điện phân Nước. Vậy điện phân hoàn toàn 3,6 gam Nước trong bình điện phân thu được khí H2 và O2. Tính thể tích khí H2, thể tích khí O2 tạo thành ở đktc.

( H= 1, O = 16)

**HẾT**