**TRƯỜNG THCS TÙNG THIỆN VƯƠNG**

**NỘI DUNG HỌC TRỰC TUYẾN - Tuần 29 từ: 11/04/2022 đến 16/04/2022**

**Bộ môn: HÓA 8**

**Chủ đề:** **HYDROGEN (HIDRO)**

**Bài 38: LUYỆN TẬP 7 (TIẾT 1)**

**A. NỘI DUNG TÌM HIỂU BÀI VÀ CÂU HỎI TÌM HIỂU BÀI**

***?Nước có những tính chất hóa học nào?***

***? Acid là gì?***

***? Base*** ***là gì?***

***? Muối là gì?***

**B. NỘI DUNG VIẾT BÀI**

**I. KIẾN THỨC CẦN NHỚ**

\* Nước là hợp chất tạo bởi 2 nguyên tố hoá học là H và O

**a. Tác dụng với kim loại:** 2Na + 2H2O  2NaOH + H2

**b. Tác dụng với basic oxide:** H2O + CaO  Ca(OH)2

**c. Tác dụng với acidic oxide:** H2O + P2O5  H3PO4

\* Phân tử acid gồm có 1 hay nhiều nguyên tử hydrogen liên kết với gốc acid , các nguyên tử hydrogen này có thể thay thế bằng các nguyên tử kim loại

Vd: HCl hydrochloric acid*,* H2SO4 sulfuric acid

\* Phân tử base gồm 1 nguyên tử kim loại liên kết với 1 hay nhiều nhóm hydroxide (- OH)

 Vd: NaOH Sodium hydroxide, Fe(OH)­2 ­Iron(II) hydroxide, Fe(OH)3­ Iron(III) hydroxide, Cu(OH)­2­ Copper (II) hydroxide

\* Phân tử muối gồm có 1 hay nhiều nguyên tử kim loại liên kết với 1 hay nhiều gốc

Al2(SO4)3 Aluminium sulfate, NaCl Sodium chloride, Ca(HCO3)2 Calcium hydrogen carbonate

**II. BÀI TẬP:**

**Câu 1:** HS làm bài 1a / 131

**Hướng dẫn giải:**

2Na +2H2O  2NaOH + H2

2K + 2H2O  2KOH + H2

Ca + 2H2O  Ca(OH)2 + H2

**Câu 2:** HS lên bảng làm bài 2 / 132

**Hướng dẫn giải:**

Lập phương trình hoá học của các sơ đồ phản ứng

a. Na2O +H2O  2 NaOH

K2O +H2O  2KOH

Sản phẩm thuộc loại **base**

NaOH: Sodium hydroxide

KOH: Potassium hydroxide

b. SO2 + H2O  H2SO3

SO3 + H2O  H2SO4

Sản phẩm thuộc loại **acid**

H2SO3: Sulfurous acid

H2SO4: Sulfuric acid

c. NaOH + HCl  NaCl + H2O

2Al(OH)3 + 3H2SO4  6H2O + Al2 (SO4)3

Sản phẩm thuộc loại muối

NaCl: Sodium chloride

Al2 (SO4)3: Aluminium sulfate

**Câu 3** HS thảo luận nhóm bài 3 /132

**Hướng dẫn giải:**

Copper (II) chloride: CuCl2

Zinc sulfate: ZnSO4

Iron (III) sulfate: Fe2(SO4)3

Magnesium hydrogen carbonate: MgHCO3

Calcium phosphate: Ca3(PO4)2

Sodium hydrogen phosphate: NaHPO4

Sodium dihydrogen phosphate: NaH2PO4

HS làm bài 5 /132

**Hướng dẫn giải:**

Al2O3 + 3H­2SO4 Al2 (SO4)3 +3 H2O



So sánh  Al2O3 dư.

Al2O3 + 3H­2SO4  Al2 (SO4)3 +3 H2O

1mol 3mol

 0,5mol





dư = 0,42 x 102 = 42,84 (gam)

**BÀI 39: BÀI THỰC HÀNH 6**

**TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA NƯỚC**

**A. NỘI DUNG TÌM HIỂU BÀI VÀ CÂU HỎI TÌM HIỂU BÀI**

***1.* Thí nghiệm “ nước tác dụng với Na”**

**Các em xem clip thí nghiệm:** <https://www.youtube.com/watch?v=cJOqKltmG_g&t=23s&ab_channel=H2V>

***2.* Thí nghiệm “ nước tác dụng với vôi sống”**

**Các em xem clip thí nghiệm:** <https://www.youtube.com/watch?v=SbpnFpXcv28&ab_channel=Hu%E1%BB%B3nhThi%C3%AAnL%C6%B0%C6%A1ng>

***3.* Thí nghiệm “ nước tác dụng với P2O5”**

**Các em xem clip thí nghiệm:**

<https://www.youtube.com/watch?v=wK1BAS4Uu7k&ab_channel=Hu%E1%BB%B3nhThi%C3%AAnL%C6%B0%C6%A1ng>

**B. NỘI DUNG VIẾT BÀI**

**1. Thí nghiệm “ nước tác dụng với Na”**

- Hiện tượng: Miếng Na chạy trên mặt nước, có khí thoát ra và dung dịch tạo thành làm quỳ tím chuyển sang màu xanh

- Các phương trình:

2Na + 2H2O  2NaOH +H2

**2. Thí nghiệm “ nước tác dụng với vôi sống”**

- Hiện tượng: Mẫu vôi sống nhão ra, phản ứng toả nhiều nhiệt, dung dịch tạo thành làm giấy quỳ tím chuyển sang màu xanh

- Các phương trình:

CaO + H2O  Ca(OH)2

**3. Thí nghiệm “ nước tác dụng với P2O5”**

- Hiện tượng: **Phosphorus** đỏ cháy sinh ra khói trắng. dung dịch tạo thành làm quỳ tím chuyển sang màu đỏ

- Các phương trình:

P2O5 + 3H2O  2H3PO4

**\* CÂU HỎI ÔN TẬP, VẬN DỤNG**

**Câu 1:** Khi cho Na tác dụng với nước có hiện tượng gì?

###### A. Na tan dần và chạy trên mặt nước

B. Na chuyển đen

C. Na bốc hơi

D. Na hóa lỏng

**Câu 2:** Khi cho nước vào vôi sống sẽ có hiện tượng gì?

A. Xuất hiện kết tủa đen

B. Xuất hiện kết tủa xanh

###### C. Cốc đựng nóng lên và có khí thoát ra

D. Cốc đựng bốc cháy

**Câu 3:** Khi đưa quỳ tím vào dung dịch Ca(OH)2 quỳ tím có màu:

A. Đỏ

###### B. Xanh

C. Tím

D. Vàng

**Câu 4:** Nếu cho phenolphatlein vào dung dịch  Ca(OH)2 thì dung dịch có màu:

A. Tím

B. Xanh

###### C. Hồng

D. Vàng

**Câu 5:** Khi cho oxit bazơ BaO tác dụng với nước ta được dung dịch:

A. BaOH

B. Ba(OH)3

C. BaH2O

###### D. Ba(OH)2

**DẶN DÒ**

Hạn chót nộp bài là **trước 18 giờ 00 thứ 7 ngày 16/04/2022.**

+ Học sinh đăng nhập vào trang **K12online** và dùng mã số, để học, tương tác với GVBM và nộp bài theo yêu cầu bài học.