

**YÊU CẦU CÁC EM HS LÀM BÀI TẬP Ở PHIẾU NÀY VÀO VỞ BÀI TẬP.  
LÀM BÀI XONG CHỤP ẢNH BÀI LÀM GỬI ZALO CHO CÔ  
HIỆU(0933060386 – hs LỚP 9/1 ĐẾN 9/4); CÔ HUỆ (0935969304 – hs LỚP  
9/5 ĐẾN 9/8)**

**PHIẾU HỌC TẬP ÔN TẬP TUẦN 1**

**Câu 1:** Lập nhanh các CTHH sau:

- |                                  |                   |                             |                             |
|----------------------------------|-------------------|-----------------------------|-----------------------------|
| a) Al và O                       | b) S(VI) và O     | c) Ca và (PO <sub>4</sub> ) | d) Mg và O                  |
| e) Na và O                       | f) C(IV) và S(II) | g) Ca và (NO <sub>3</sub> ) | h) Ba và (SO <sub>4</sub> ) |
| i) Fe(III) và (SO <sub>4</sub> ) | j) Ag và Cl       | k) Al và (SO <sub>4</sub> ) | l) K và (CO <sub>3</sub> )  |

**Câu 2:** Lập các PTHH sau:

- a)  $\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$   
b)  $\text{P} + \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$   
c)  $\text{CaO} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O}$   
d) Hidro tác dụng với oxi  
e) Natri tác dụng với nước.  
f) Nước tác dụng với điphotpho pentaoxit.

**Câu 3:** Áp dụng các công thức tính toán hóa học hãy tính:

- a) Số mol của: 10,6 gam Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>; 6,72 lít khí SO<sub>2</sub> (đktc); 500 ml dung dịch NaCl 0,2M  
b) Khối lượng của: 0,3 mol Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>; 8,96 lít CO (đktc)  
c) Nồng độ phần trăm của dd K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> khi hòa tan 0,15 mol K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> vào 179,3 gam nước.  
d) Nồng độ mol của dd MgCl<sub>2</sub> khi cho 19 gam MgCl<sub>2</sub> vào nước được 200 ml dd MgCl<sub>2</sub>

**Câu 4:** Cho 11,2g Fe tác dụng vừa đủ với dung dịch axit clohidric (HCl) 1M. Tính thể tích khí Hidro thu được ở đktc và thể tích dung dịch axit clohidric cần dùng?

**Câu 5:** Đốt cháy hoàn toàn x (gam) Nhôm trong bình oxi dư thu được 10,2 gam Nhôm oxit.

- a) Viết PTHH  
b) Tính x (gam)  
c) Tính thể tích khí oxi đã tham gia phản ứng ở ĐKTC  
d) Tính khối lượng KMnO<sub>4</sub> đã dùng để điều chế lượng oxi đã dùng ở trên.

**Câu 6:** Cho 23 gam Natri tác dụng với 178 gam nước (dư) thu được dung dịch A và khí B. Tính nồng độ phần trăm chất trong dung dịch A và tính thể tích khí B ở ĐKTC

**Câu 7:** Viết các PTHH xảy ra(nếu có)

- |  |  |
|--|--|
| a) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$      | b) $\text{CaO} + \text{P}_2\text{O}_5$ |
| c) $\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4$    | d) $\text{FeO} + \text{HCl}$           |
| e) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4$ | f) $\text{ZnO} + \text{SO}_3$          |
| g) Bari oxit tác dụng với nước                     | h) Nhôm oxit tác dụng với nước         |
| i) Natri oxit tác dụng với điphotpho pentaoxit     |  |

**Câu 8:** Cho các oxit sau: ZnO; SO<sub>2</sub>; CaO; Na<sub>2</sub>O; MgO; CO<sub>2</sub>; K<sub>2</sub>O. Oxit nào tác dụng được với

- a) Nước  
b) N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>  
c) HCl.

Hãy viết các PTHH xảy ra.



