nshn-hm.edu.vn
Trường Tiểu học, THCS & THPT
Ngôi Sao Hà Nội - Hoàng Mai

PHIẾU BÀI TẬP
KHOA HỌC TỰ NHIÊN
HÓA HỌC

Họ và tên	
Lớp	

PHẢN ỨNG HÓA HỌC	
Hạn hoàn thành	

ÔN TẬP GIỮA HỌC KÌ II

Bài 1. Đánh dấu (x) vào hiện tượng vật lý (HTVL) / hiện tượng hóa học (HTHH) thích hợp:

STT	Hiện tượng	HTVL	HTHH
1	Giũa đinh sắt thu được mạt sắt.		
2	Nhiệt độ Trái đất tăng dần làm băng ở hai cực tan dần.		
3	Hòa tan một ít bột nở baking soda ($NaHCO_3$) vào giấm ăn (CH_3COOH) thấy sủi bọt khí (CO_2).		
4	Nhiệt kế thủy ngân bị vỡ, kim loại thủy ngân (Hg) bị rơi xuống ở dạng các giọt tròn.		
5	Khi có dòng điện đi qua, dây tóc bóng đèn (làm bằng kim loại vonfram) nóng và sáng lên.		
6	Khi trời lạnh, chúng ta thấy mỡ đóng thành ván. Khi đun nóng, các ván mỡ này tan chảy. Nếu đun quá lửa, thì một phần mỡ hóa hơi và một phần bị cháy đen.		

Bài 2. Cân bằng các phương trình hóa học sau:

Mức độ 1.

$P + O_2 \rightarrow P_2O_5$

$N_2 + O_2 \rightarrow NO_2$

$Fe + O_2 \rightarrow Fe_3O_4$

$NO + O_2 \rightarrow NO_2$

$SO_2 + O_2 \rightarrow SO_3$

$K_2O + H_2O \rightarrow KOH$

$N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$

$KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$

$KNO_3 \rightarrow KNO_2 + O_2$

$Fe(OH)_3 \rightarrow Fe_2O_3 + H_2O$

Mức độ 2.

$FeO + HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2O$

$Na_2S + HCl \rightarrow NaCl + H_2S$

$Na + H_3PO_4 \rightarrow Na_2HPO_4 + H_2$

$Cu(NO_3)_2 + NaOH \rightarrow Cu(OH)_2 + NaNO_3$

LIVEWORKSHEETS

$Fe_2O_3 + H_2SO_4 \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + H_2O$

$Al(OH)_3 + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2O$

$Ba(NO_3)_2 + H_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 + HNO_3$

$HCl + CaCO_3 \rightarrow CaCl_2 + H_2O + CO_2$

$Al_2(SO_4)_3 + NaOH \rightarrow Al(OH)_3 + Na_2SO_4$

$K_3PO_4 + Mg(OH)_2 \rightarrow KOH + Mg_3(PO_4)_2$

$CaCO_3 + H_2O + CO_2 \rightarrow Ca(HCO_3)_2$

$KMnO_4 \rightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$

Bài 3. Đốt cháy hết 9 gam kim loại magnessium trong không khí thu được 15 gam hỗn hợp chất magnessium oxide (MgO). Biết rằng magnessium cháy là xảy ra phản ứng với oxygen trong không khí.

a. Viết phản ứng hóa học trên.

b. Tính khối lượng của khí oxygen phản ứng.

Bài 4. Một thanh sắt (iron) nặng 560 gam để ngoài không khí bị khí oxygen phản ứng tạo thành gỉ sắt là iron (II, III) oxide có công thức hoá học là Fe_3O_4. Đem cân thanh sắt (iron) thì nặng 576 gam.

a. Viết phương trình chữ cho phản ứng này.

b. Viết phương trình hoá học của phản ứng.

c. Tính khối lượng khí oxygen đã phản ứng.

LIVEWORKSHEETS