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.

$P + O_2 \rightarrow P_2O_5$

Hệ số:

$N_2 + O_2 \rightarrow NO_2$

Hệ số:

$Fe + O_2 \rightarrow Fe_3O_4$

$K_2O + H_2O \rightarrow KOH$

Hệ số:

$N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$

Hệ số:

$KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$

LIVEWORKSHEETS

Hệ số:

$NO + O_2 \rightarrow NO_2$

Hệ số:

$SO_2 + O_2 \rightarrow SO_3$

Hệ số:

Hệ số:

$KNO_3 \rightarrow KNO_2 + O_2$

Hệ số:

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

Hệ số:

Mức độ 2.

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

Hệ số:

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

Hệ số:

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

Hệ số:

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

Hệ số:

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. Phương trình chữ của phản ứng là: + →

b. Khối lượng của khí oxygen phản ứng là gam.

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. Phương trình chữ của phản ứng là: + →

b. Khối lượng của khí oxygen phản ứng là gam.

LIVEWORKSHEETS