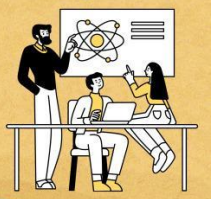
Họ và tên _____ Lớp _____

LUYỆN TẬP
ĐỊNH LUẬT BẢO TOÀN KHỐI LƯỢNG VÀ PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC





Câu 1: "Trong một phản ứng hóa học, tổng khối lượng của các chất ..... bằng tổng khối lượng ....."

Câu 2: Sắt (iron) khi để ngoài trời, sau một thời gian bị gỉ sét. Hỏi khối lượng của vật thay đổi như thế nào so với khối lượng của vật trước khi bị gỉ?

A. Tăng

B. Không thay đổi

C. Giảm

D. Không xác định

Câu 3: Kết luận nào là đúng: khi nung đá vôi thu được sản phẩm là vôi sống và khí carbon dioxide?

A. Khối lượng đá vôi đem nung bằng khối lượng vôi sống tạo thành

B. Khối lượng đá vôi bằng khối lượng Carbon dioxide sinh ra

C. Khối lượng đá vôi đem nung bằng khối lượng Carbon dioxide cộng với khối lượng vôi sống

D. Sau phản ứng khối lượng đá vôi tăng lên

Câu 4: Phương trình hóa học nào sau đây đúng

A. $2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2$

B. $Na + H_2O \longrightarrow NaOH + H_2$

C. $2Na + H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2$

D. $2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2O$

LIVEWORKSHEETS

Câu 5: Cho sơ đồ phản ứng hóa học sau:

$$2HCl + BaCO_3 \longrightarrow BaCl_2 + H_2O + ?$$

Điền vào chất hóa học nào để hoàn thành phản ứng

A BaO

B $Ba(OH)_2$

C CO

D CO_2

Câu 6: Một lá sắt (iron) nặng 30 gam để ngoài không khí, xảy ra phản ứng với Oxygen tạo ra gỉ sắt. Sau một thời gian cân lại lá sắt thấy khối lượng thu được là 34,2. Khối lượng khí Oxygen đã phản ứng

A 3,2 gam

B 2,4 gam

C 4,18 gam

D 4,2 gam

Câu 7: Cho 17,8 gam magnesium cháy trong oxygen thu được 28,2 gam oxide. Khối lượng oxygen tham gia phản ứng cháy là

A 10,4 gam

B 46 gam

C 10 gam

D 28,2 gam

câu 8: Một cốc chứa 500 gam nước mía với thành phần đường mía chiếm 12% khối lượng, còn lại là nước. Có bao nhiêu gam nước trong cốc nước mía?

A 200 gam

B 440 gam

C 448 gam

D 458 gam



THE END

LIVEWORKSHEETS