Câu 1: Một vật thể bằng sắt (iron) để ngoài trời, sau một thời gian bị gỉ. Hỏi khối lượng của vật thay đổi thế nào so với khối lượng của vật trước khi bị gỉ?

A. **Tăng.**

B. Giảm.

C. Không thay đổi.

D. Không thể xác định được.

Câu 2: Cho mẩu magnesium phản ứng với dung dịch hydrochloric acid. Chọn phát biểu **không** đúng?

A. Tổng khối lượng chất phản ứng lớn hơn khối lượng khí hydrogen.

B. Khối lượng của magneium chloride nhỏ hơn tổng khối lượng chất phản ứng

C. **Khối lượng magnesium bằng khối lượng hydrogen.**

D. Tổng khối lượng của các chất phản ứng bằng tổng khối lượng chất sản phẩm.

Câu 3: Nung đá vôi thu được sản phẩm là vôi sống và khí carbon dioxide. Kết luận nào sau đây là đúng?

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

B. Khối lượng đá vôi bằng khối lượng khí carbon dioxide sinh ra.

C. **Khối lượng đá vôi bằng khối lượng khí carbon dioxide cộng với khối lượng vôi sống.**

D. Sau phản ứng khối lượng đá vôi tăng lên

Câu 4. Cho sơ đồ phản ứng hoá học sau:

$NaI + Cl_2 \longrightarrow NaCl + I_2$

Tỉ lệ số phân tử NaI : số phân tử Cl_2 : số phân tử NaCl : số phân tử I_2 trong phương trình hoá học là

A. 2: 1: 2: 1.

B. 4: 1: 2: 2.

C. 1: 1: 2: 1.

D. 2: 2: 2: 1.

LIVEWORKSHEETS