PHIẾU HỌC TẬP

Câu 1. Hợp chất X được tạo thành từ oxygen và một nguyên tố khác. Chất X thuộc loại chất nào sau đây?

A. Muối.

B. Acid.

C. Base.

D. Oxide.

Câu 2. Trong các chất: KCl, CaO, HNO_3, CO_2, MgO, CuO, số lượng oxide là

A. 1.

B. 2.

C. 3.

D. 4.

Câu 3. "Nước đá khô" không nóng chảy mà dễ thăng hoa nên được dùng để tạo môi trường lạnh và khô, rất tiện cho việc bảo quản thực phẩm. "Nước đá khô" là

A. CO rắn.

B. SO_2 rắn.

C. CO_2 rắn.

D. H_2O rắn.

Câu 4. Điền công thức hóa học của chất thích hợp vào chỗ trống, cân bằng phương trình để hoàn thành các phản ứng sau:

(1) $2Mg + O_2 \rightarrow$ ……

(2) $4Al + 3O_2 \rightarrow$ ……

(3) …… + $CO_2 \rightarrow CaCO_3 + H_2O$

(4) Fe_2O_3 + …… $\rightarrow 2FeCl_3 + 3H_2O$

Câu 5. Gọi tên các oxide sau:

Na_2O:

MgO:

Al_2O_3:

P_2O_5:

LIVEWORKSHEETS