Ý NGHĨA DÃY HOẠT ĐỘNG HÓA HỌC

Câu 1: Em hãy nhấp chuột vào hộp trống ở bên dưới và chọn một đáp án đúng nhất để hoàn thành câu kết luận và hoàn thành các phương trình hóa học minh họa:

Kim loại hoạt động hóa học mạnh như K, Na, Ca phản ứng với nước ở điều kiện thường tạo ra sản phẩm là:

Ví dụ:

$K + H_2O \rightarrow$ +

$Na + H_2O \rightarrow$ +

$Ca + H_2O \rightarrow$ +

Câu 2: Điền từ hoặc cụm từ còn thiếu vào các ô trống và hoàn thành các phương trình hóa học minh họa:

Kim loại đứng trước H phản ứng với dung dịch acid (H_2SO_4 loãng, HCl,...) tạo ra sản phẩm gồm và

Ví dụ:

$Mg + HCl \rightarrow$ +

$Al + H_2SO_4 \rightarrow$ +

$Zn + HCl \rightarrow$ +

Câu 3: Em hãy kéo thả các thẻ bên dưới vào các ô trống tương ứng để hoàn thành các kết luận:

Khái quát về vị trí trong dãy hoạt động của:

- Kim loại hoạt động hóa học mạnh:
- Kim loại hoạt động hóa học trung bình:
- Kim loại hoạt động hóa học yếu:

đứng giữa dãy hoạt động

đứng cuối dãy hoạt động

đứng đầu dãy hoạt động

LIVEWORKSHEETS