PHIẾU HỌC TẬP TƯƠNG TÁC

BÀI: DÃY HOẠT ĐỘNG HÓA HỌC CỦA KIM LOẠI (KHTN 9)

Họ và tên: ..... Lớp: .....

1. KHÁM PHÁ KIẾN THỨC

Câu 1. Điền ký hiệu hóa học còn thiếu vào dãy sau:

K, ..., Ca, ..., Al, Zn, ..., Ni, Sn, Pb, (H), ..., Hg, Ag, Pt, Au.

Câu 2. Điền từ thích hợp vào chỗ trống:

- Mức độ hoạt động hóa học của kim loại ..... dần từ trái sang phải.
- Kim loại đứng trước ..... có khả năng đẩy Hydrogen ra khỏi dung dịch acid.

2. THÍ NGHIỆM ẢO (Nối hiện tượng)

Hãy nối kim loại với hiện tượng quan sát được khi cho vào cốc nước:

Kim loại	Hiện tượng
1. Sodium (Na)	A. Không có hiện tượng ở nhiệt độ thường.
2. Iron (Fe)	B. Phản ứng rất mạnh, sủi bọt khí nhanh, tỏa nhiệt.
3. Copper (Cu)	C. Không phản ứng ngay cả khi đun nóng.

3. SẮP XẾP THỨ TỰ (Kéo thả)

Sắp xếp các kim loại sau theo chiều hoạt động hóa học **GIẢM DẦN**:

LIVEWORKSHEETS

Mg Ag Al Fe

(1) ..... > (2) ..... > (3) ..... > (4) .....

4. HOÀN THÀNH PHƯƠNG TRÌNH

1. $Zn + CuSO_4 \rightarrow$ .....

2. $Cu + AgNO_3 \rightarrow$ .....

3. $Ag + HCl \rightarrow$ .....

LIVEWORKSHEETS