



KHÁM PHÁ BÍ MẬT CỦA CÁC OXIDE

Bài 7: Xu hướng biến đổi thành phần và một số tính chất của hợp chất trong một chu kì

Họ và tên: Lớp:

1 Quan sát hình ảnh

Quan sát ba oxide Na_2O , MgO , P_2O_5 trên màn hình và hoàn thành thông tin sau. Na_2O  MgO  P_2O_5

Hình ảnh minh họa các oxide; khi tạo phiếu trên Liveworksheets, thầy/cô có thể thay bằng hình trong PowerPoint.

1 Na, Mg và P thuộc cùng một chu kì. Hãy chọn đáp án đúng.

- ☐ A. Cả ba nguyên tố đều là kim loại.
- ☐ B. Na, Mg là kim loại; P là phi kim.
- ☐ C. Na là phi kim; Mg và P là kim loại.

2 Dự đoán tính chất của sản phẩm khi cho từng oxide tác dụng với nước. Chọn đáp án phù hợp nhất.

Oxide	Tính chất dự đoán	
Na_2O	☐ Tính base	☐ Tính acid
MgO	☐ Tính base	☐ Tính acid
P_2O_5	☐ Tính acid	☐ Tính base

3 Theo em, tính acid – base của oxide có thể biến đổi theo chiều tăng điện tích hạt nhân trong một chu kì không?

- ☐ A. Có quy luật biến đổi.
- ☐ B. Không có quy luật biến đổi.
- ☐ C. Chưa đủ bằng chứng để kết luận.

4 Ghi một dự đoán của em về xu hướng biến đổi tính acid – base của các oxide trong chu kì 3.

Nhập dự đoán của em...



Yêu cầu: Hoàn thành cá nhân trước khi xem video thí nghiệm.