

Xem video 1



Chọn đáp án đúng điền vào chỗ trống

Trong 1 chu kỳ, $Z \uparrow$, Độ âm điện; tính phi kim, tính acid của oxide và hydroxide; bán kính nguyên tử; tính kim loại hóa trị cao nhất Từ

Xem video 2



Nối các ô phù hợp với nhau để xác định cấu tạo của nguyên tử



STT của nguyên tố

Số proton, số electron

Số thứ tự của nhóm A

Số lớp electron

Số thứ tự của chu kỳ

Số lớp electron



Xem video 3



Điền từ thích hợp điền vào chỗ trống

Nguyên tố có tính kim loại khi thuộc nhóm
Trừ Oxide cao nhất tương ứng có tính
..... Hydroxide có tính

Nguyên tố có tính phi kim khi thuộc nhóm
Oxide cao nhất tương ứng có tính Hydroxide
có tính



Xem video 4



Kéo thả đáp án

Dựa vào quy luật để so sánh.

Sắp xếp theo chu kỳ hoặc nhóm

Kết luận tính chất

Các bước để so sánh tính chất của nguyên tố, oxide, hydroxide theo thứ tự:

1.

2.

3.

