

PHIẾU HỌC TẬP 1
THỜI GIAN: tối đa 4 phút

STT	Tên nguyên tử	$^{23}_{11}\text{Na}$	$^{35}_{17}\text{Cl}$
1	Cấu hình e	1s 2s 2p 3s	1s 2s 2p 3s 3p
2	Số e lớp lớp ngoài cùng		
3	Kim loại/ phi kim/ khí hiếm?		
4	Khí hiếm gần nhất		
5	Cấu hình e của khí hiếm gần nhất	1s 2s 2p 3s	1s 2s 2p 3s 3p
6	Có xu hướng nhường hay nhận bao nhiêu e để đạt được cấu hình bền vững của khí hiếm gần nhất?		
7	Phương trình tạo thành ion		
8	Tên gọi của ion		

=> Để đạt được cấu hình **bền vững của khí hiếm** liền kề thì:

9. KIM LOẠI có xu hướng

để trở thành ion mang điện tích

()

Số đơn vị điện tích của ion dương

=

10. PHI KIM có xu hướng

để trở thành ion mang điện tích

()

Số đơn vị điện tích của ion âm

=