PHIẾU HỌC TẬP 1

THỜI GIAN: tối đa 4 phút

STT	Tên nguyên tử	$^{23}_{11}Na$	$^{35}_{17}Cl$
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 =

LIVEWORKSHEETS