Nhóm:..... Lớp:.....

PHIẾU HỌC TẬP SỐ 1

Gắn các thẻ vào bảng mẫu ở dưới từ trái sang phải, từ trên xuống dưới, mỗi thẻ vào một ô theo chiều tăng dần số đơn vị điện tích hạt nhân của các nguyên tố.

1 H 1.008 Hydrogen							2 He 4.003 Helium
3 Li 6.941 Lithium	4 Be 9.012 Beryllium	5 B 10.81 Boron	6 C 12.01 Carbon	7 N 14.01 Nitrogen	8 O 16.00 Oxygen	9 F 19.00 Fluorine	10 Ne 20.18 Neon
11 Na 22.99 Sodium	12 Mg 24.31 Magnesium	13 Al 26.98 Aluminium	14 Si 28.09 Silicon	15 P 30.97 Phosphorus	16 S 32.07 Sulfur	17 Cl 35.45 Chlorine	18 Ar 39.95 Argon
19 K 39.10 Potassium	20 Ca 40.08 Calcium						

1. Sự thay đổi số electron ở lớp ngoài cùng của nguyên tử các nguyên tố trong một hàng khi đi từ trái sang phải.

2. Số lớp electron của nguyên tử các nguyên tố trong cùng một hàng.

3. Số electron ở lớp ngoài cùng của nguyên tử các nguyên tố trong cùng một cột.

LIVEWORKSHEETS