

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.