

Tên:

Lớp:



PHIẾU HỌC TẬP SỐ 1



Vị trí các nguyên tố thuộc nhóm VIIA trong BTH:



Nhóm IA, gồm F, Cl, Br, I, Ag, As



Nhóm VIIA, gồm F, Cl, Br, I, Ag, Ts



Nhóm VIIA, gồm F, Cl, Br, I, At, Ts



Nhóm IVA, gồm F, Cl, Br, I, At, As

VIIA	9	F	Fluorine
VIIA	17	Cl	Chlorine
VIIA	35	Br	Bromine
VIIA	53	I	Iodine
VIIA	85	At	Astatine
VIIA	117	Ts	Tennessine



Hoàn thành các thông tin theo mẫu sau:

Cl 17 Chlorine $[Ne]3s^23p^5$			
--	--	--	--



Hoàn thành các thông tin còn thiếu sau:

Trong tự nhiên, halogen tồn tại ở dạng



Nối các ý đúng lại với nhau

Ion fluoride tìm thấy trong

Ion chloride có nhiều trong

Ion bromide có trong

Ion iodide có trong

Nước biển, quặng halite (NaCl),...

quặng bromargyrite (AgBr)

các khoáng chất như CaF_2 ; $Ca_5(PO_4)_3F$,...

iodargyrite (AgI);...