

II. CẤU HÌNH ELECTRON NGUYÊN TỬ CỦA CÁC NG. TỐ NHÓM A.

1. TCHH các ng.tố nhóm A giống nhau vì:

(1)

2. STT nhóm A = (1)

= (3)

Đặc điểm	Nhóm IIIA	Nhóm IA	Nhóm VIIA
Tên gọi nhóm	(4)	(5)	(6)
Số e lớp ngoài cùng	(7)	(8)	(9)
Khuynh hướng nhường nhận e	(10)	(11)	(12)
Hoá trị trong hợp chất	(13)	(14)	(15)
PUHH với	(16)	(17)	(18)

Ghép từ thích hợp vào chỗ trống.

HALOGEN	KHÍ HIỀM	KL KIỀM	I (kim loại)
NHUỜNG 1	NHUỜNG 7	NHUỜNG 8	I (phi kim)
NHẬN 7	NHẬN 8	NHẬN 1	8
VII	Phi kim	H ₂ O	Kim loại

1	O ₂	7	H ₂	KHÔNG nhường/nhận
---	----------------	---	----------------	----------------------

Hầu hết KHÔNG tham gia	Cấu hình electron lớp ngoài cùng giống nhau	Số electron hóa trị	Số electron lớp ngoài cùng
---------------------------	--	------------------------	-------------------------------

