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 VIIIA	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 HIẾM	KL KIỀM	I (kim loại)
NHƯỜNG 1	NHƯỜNG 7	NHƯỜNG 8	I (phi kim)
NHẬN 7	NHẬN 8	NHẬN 1	8
VII	Phi kim	H_2O	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

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS