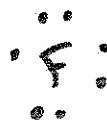


2.2 Représentation de Lewis (schéma de configuration électronique)

- ☞ C'est un modèle qui représente un atome et ses électrons de valence.
- ☞ Commence à midi et place un point sur chaque côté.
- ☞ Après 4 points, place les électrons en paires.

Ex : le fluor – groupe 17 (VIIA) – 7 é de valence



Ex : le carbone – groupe 14 (IVA) – 4 é de valence



**Exception : l'hélium- groupe 8 mais il a seulement 2 e- de valence



Tableau à compléter sur le modèle Bohr-Rutherford et les Points de Lewis

Élément chimique	Modèle Bohr-Rutherford	Points de Lewis
hydrogène		$\text{H}\cdot$
sodium		$\cdot\text{Na}$
chlore		$\cdot\text{Cl}\cdot$
phosphore		$\cdot\text{P}\cdot$
aluminium		$\text{Al}\cdot$
néon		$\cdot\text{Ne}\cdot$