

Entités chimiques stables

I – Stabilisation des atomes par formation d'ions :

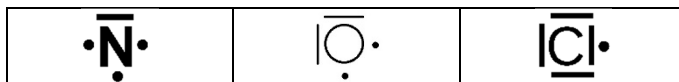
- ❖ Les **gaz nobles** sont chimiquement inertes car leur couche de valence est saturée d'électron.
- ❖ Les autres atomes peuvent perdre ou gagner un ou plusieurs électrons afin d'acquérir la configuration électronique du gaz noble le plus proche : ils se transforment en **ions monoatomiques**.

II – Stabilisation des atomes par formation de molécules :

- ❖ Un **doublet de valence** est formé entre deux atomes par la mise en commun d'électrons de valence, afin de se stabiliser mutuellement.

Liaison	C-C	C=C	C≡C
Energie (x 10 ⁻¹⁹ J)	6	10	14

- ❖ Les électrons de la couche de valence non engagées dans une liaison de valence se rassemblent par paires pour former des **doublets non liants**.



- ❖ Dans la **formule de Lewis**, tous les doublets sont représentés par des tirets.

