

Fiche de révision	Quelles interactions assurent la cohésion de la matière à l'état solide ?	1^{ère}S
--------------------------	--	-------------------------

- ✓ Définir l'électronégativité et connaître son symbole
- ✓ Connaître son évolution dans le tableau périodique
- ✓ Savoir que le fluor est l'élément le plus électronégatif

- ✓ Définir une liaison covalente polaire, covalente apolaire et ionique

- ✓ Définir un solide ionique
- ✓ Savoir qu'un solide ionique est électriquement neutre
- ✓ Savoir écrire la formule statistique d'un solide ionique
- ✓ Savoir que les liaisons ioniques assurent la cohésion d'un solide ionique
- ✓ Etre capable de calculer les interactions entre les ions à l'aide de la loi de Coulomb

- ✓ Définir un solide moléculaire. Savoir qu'il peut être cristallin ou amorphe
- ✓ Savoir que les interactions de Van der Waals et les liaisons hydrogènes assurent la cohésion des solides moléculaires
- ✓ Savoir définir les interactions de Van der Waals
- ✓ Savoir définir et représenter les liaisons hydrogènes
- ✓ Savoir comment évolue la température de fusion d'un solide moléculaire en fonction des interactions qui s'exercent entre les molécules

- ✓ Savoir que l'intensité des liaisons est telle que : liaison ionique > liaison covalente > liaisons hydrogène > interactions de Van der Waals