

Fiche de révision du chapitre 9

- savoir quelle aptitude caractérise l'électronégativité d'un élément
- savoir comment évolue cette électronégativité dans la classification périodique
- savoir identifier une liaison polarisée et expliquer sa polarisation
- savoir que cette polarisation peut déboucher sur une ionisation des éléments et en connaître la raison
- connaître les critères qui définissent un solvant polaire et savoir les appliquer pour identifier une molécule ou un solvant polaire
- savoir à quelle condition un solvant organique peut être polaire
- connaître les trois façons d'électriser la matière et leurs caractéristiques
- savoir que deux corps chargés de la même façon se repoussent
- savoir que deux corps chargés de façons opposés s'attirent
- savoir interpréter une expérience

Pour les solides ioniques et moléculaires :

- connaître la définition de chacun de ces solides
- savoir quelle(s) interaction(s) explique(nt) leur cohésion
- savoir expliquer chacune de ces interactions et interpréter des observations
- connaître la loi de Coulomb et savoir l'appliquer
- connaître la liaison hydrogène et savoir identifier et expliquer son existence dans un solide
- connaître l'interaction de van der Waals et savoir identifier et expliquer son existence

Utiliser le site pour la révision

Chapitre 9 : La cohésion des solides

1. [Activités et correction \(.pdf\)](#)
2. [Activités et correction \(.ppsx\)](#)
3. [Le travail en cours \(.pdf\)](#)
4. [Présentation sur le travail en cours \(.ppsx\)](#)
5. [Les essentiels](#)
6. [Évaluation formative](#)
7. [Évaluation formative : présentation de la correction](#)
8. [Correction des exercices \(non en ligne\)](#)
9. [Fiche de révision du chapitre \(non en ligne\)](#)