

1 <sup>ère</sup> STL – SPCL CHIMIE	<a href="http://www.leonardvinci.e-monsite.com">www.leonardvinci.e-monsite.com</a> <b>Partie 2 : Analyses physico-chimiques</b>	
---------------------------------------	--	---

Plan de travail <b>P2F1</b>	<b>Les composés ioniques et leur dissolution</b>	
--------------------------------	--	---

	<p><b><u>Savoir/Savoir-faire :</u></b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Détecter la présence d'un ion à l'aide d'expériences témoins ou d'une banque de données.</li> <li>- Evaluer la masse volumique d'une espèce chimique.</li> <li>- Connaître et savoir utiliser les formules de bases de la chimie reliant quantité de matière de soluté, masse de soluté, masse molaire, volume de solution et concentrations (molaire, massique et effective en ions).</li> <li>- Donner la formule d'un soluté, d'une solution.</li> <li>- Savoir écrire l'équation de dissolution d'un soluté ou l'équation de formation d'un précipité.</li> <li>- Préparer une solution par dissolution d'un soluté ou dilution d'une solution concentrée.</li> <li>- Tracer et exploiter une courbe d'étalonnage.</li> </ul>
<b>Travail en classe</b>	
	<p><b><u>Visualiser les animations :</u></b></p> <p><input type="checkbox"/> Dissolution des composés ioniques</p> <p><b><u>Visualiser la vidéo :</u></b></p> <p><input type="checkbox"/> Les composés ioniques</p>
	<p><b><u>Synthèse</u></b></p> <p><input type="checkbox"/> Faire le résumé de la fiche 1</p>
	<p><b><u>Exercices</u></b></p> <p><input type="checkbox"/> Faire les exercices d'applications (Ex 1 à 7)</p>
	<p><b><u>Activités expérimentales</u></b></p> <p><input type="checkbox"/> TP2 : « ça va le fer... »</p> <p><input type="checkbox"/> TP3 : « Un stage au NCIS »</p> <p><input type="checkbox"/> TP4 : « La bouillie bordelaise »</p> <p><input type="checkbox"/> TP5 : « Que de sucre... »</p>

## Travail à la maison



### QCM :

- QCM3 : L'atome
- QCM4 : Ions et composés ioniques
- QCM5 : La mole
- QCM6 : Les solutions aqueuses
- QCM7 : Les solutions aqueuses
- QCM8 : Dilution



- Refaire les exercices d'application (correction détaillée en ligne)



### Comptes rendus

- TP2 : « ça va le fer... »
- TP3 : « Un stage au NCIS »
- TP4 : « La bouillie bordelaise »
- TP5 : « Que de sucre... »



### Pour approfondir

- Visualiser les fiches techniques (*Quelques formules bien utiles/Préparer une solution par dissolution d'un soluté/Préparer une solution par dilution*)
- Et les vidéos capsules de cours (*Solides ioniques/Dissolution/Equation de dissolution/les cristaux ioniques/...*)