

Quelle est la formule de la concentration molaire ?	Quelle est la formule de la concentration massique ?	Quels sont les types de composés qui forment des solutions ioniques ?	Qu'est-ce que la solubilité ?
Comment est définie l'équivalence d'un dosage ?	Quels sont les types de polluants selon leur concentration ?	Quelle est la nature du solvant qu'est l'eau ?	Quelle est l'unité de la solubilité ?
Quelle est l'unité de la conductivité ?	À quoi sert la conductivité d'une solution ?	Quelle est la notation de la conductivité ?	Quels facteurs influencent la conductivité d'une solution ?
Quelle est l'équation de dissociation du chlorure de sodium dans l'eau ?	À partir de quelle concentration une solution est-elle conductrice ?	Pourquoi les solutions ioniques conduisent-elles le courant ?	À quoi sert un dosage ?

La solubilité est la masse maximale d'un composé pouvant se dissoudre dans 1 litre d'eau.	Les composés ioniques.	La concentration massique est égale à m/V. Unité : g/L.	La concentration est égale à n/V. Unité : mol/L.
En gramme par litre (g/L).	C'est un solvant polaire.	Les macropolluants (milligrammes par litre) et les micropolluants (microgrammes par litre ou nanogrammes par litre).	L'équivalence d'un dosage est définie par $n(A)/a = n(B)/b$.
La conductivité d'une solution est influencée par la nature des ions présents, leur concentration et la température.	La conductivité est notée sigma (σ).	Elle mesure la capacité d'une solution à conduire le courant électrique, en fonction de la concentration en ions présents.	Siemens par mètre (S/m).
Un dosage sert à déterminer la quantité ou la concentration d'une espèce chimique en solution.	Les ions se dissocient et se dispersent dans l'eau, permettant la conduction du courant électrique.	Au-dessus de 1 gramme par litre.	$\text{NaCl (s)} \rightarrow \text{Na}^+ \text{ (aq)} + \text{Cl}^- \text{ (aq)}$.

<p>Que signifie être à l'équivalence lors d'un dosage ?</p>	<p>Comment déterminer graphiquement l'équivalence ?</p>	<p>Quels sont les critères de qualité de l'eau ?</p>	<p>Qu'est-ce que la qualité organoleptique de l'eau ?</p>
<p>Quels sont les paramètres physico-chimiques de l'eau ?</p>	<p>Quelles méthodes permettent de traiter l'eau ?</p>		

<p>Cela concerne les caractéristiques perceptibles par les sens comme le goût, l'odeur et l'apparence de l'eau.</p>	<p>Qualité microbiologique, qualité organoleptique, paramètres physico-chimiques.</p>	<p>Il faut tracer les deux droites et repérer leur intersection.</p>	<p>Les réactifs sont introduits en proportion stœchiométrique.</p>
		<p>On peut utiliser plusieurs méthodes comme la dégradation biologique, l'adsorption ou encore la filtration membranaire.</p>	<p>pH, concentration, température et conductivité.</p>