Nom:	Groupe:	Date:
	0.0000.	2410.



LES PROPRIÉTÉS DES SOLUTIONS

$\overline{\uparrow}$	PAGES	13	À	19

Remplissez cette fiche synthèse pour conserver une trace de vos apprentissages.

DÉFINITIONS

La concentration d'une solution correspond
La dilution est
La solubilité est
Une solution saturée est

FORMULES MATHÉMATIQUES ET UNITÉS DE MESURE

		représente	(en g/L).
C =	où	représente	(en g).
		représente	(en L).
Formule mathématique pour calculer la concentration lors d'une dilution			
$C_1V_1 = $ où	représente		
	_ N.	représente	
	ou	représente	
		représente	
Unités de m La concentra		a solubilité peuvent s'exprimer en:	

EFFET DE LA TEMPÉRATURE SUR LA SOLUBILITÉ

Exemple de substance dissoute dans un solvant liquide	Augmentation de la température	Diminution de la température
Sel (solide)	La solubilité augmente.	
Dioxygène (gaz)		