

Table des matières

I - Fiche de Contacte	4
II - Introduction générale	5
III - Objectifs	7
IV - TEST Prérequis	8
1. Exercice	8
2. Exercice	8
3. Exercice	8
4. Lien pour renforcement des connaissances préliminaire en Chimie	8
V - Carte conceptuelle - TP Chimie 01	9
VI - TP N°1 : Sécurité et verrerie	10
1. Introduction	10
2. But de travail	10
3. Sécurité au laboratoire	10
4. Quelques règles générales de sécurité	10
4.1. <i>La tenue du chimiste</i>	11
4.2. <i>Les équipements de protection individuelle</i>	11
4.3. <i>Les équipements de protection collective</i>	11
4.4. <i>Connaissance des produits utilisés et les symboles de danger</i>	12
5. Risques inhérents aux produits chimiques	14
6. Comment manipuler des produits chimique	14
7. Quelques outils et instruments du laboratoire de chimie	15
8. Évaluation	15
VII - Teste Quiz du TP N°01	17
1. Exercice	17
2. Exercice	17
3. Exercice	17
4. Exercice	17

VIII - TP N°2 : Préparation des solutions	19
1. Introduction	19
2. But de travail	19
3. Définitions	19
3.1. Définition du solvant :	19
3.2. Définition du soluté :	19
3.3. Définition d'une solution :	20
3.4. Définition de la dissolution :	20
3.5. Définition de la dilution :	20
4. Grandeurs et unités	21
4.1. La concentration massique	21
4.2. La concentration molaire (la molarité)	21
4.3. La normalité (N)	21
4.4. Pureté (P)	21
5. Partie Expérimentale	22
5.1. Préparation d'une solution par dissolution d'un composé solide (NaOH) :	22
5.2. Préparation d'une solution par dilution (HCl) :	22
6. Évaluation	24
6.1. 1er Manipulation :	24
6.2. 2eme Manipulation :	24
IX - Teste Quiz du TP N°02	26
1. Exercice	26
2. Exercice	26
3. Exercice	26
X - Examen finale	27
1. Exercice	27
2. Exercice	27
3. Exercice	27
4. Exercice	27
5. Exercice	27
6. Exercice	28
XI - Référence bibliographique (livres):	29