




Compétences	D3-2 /	D1.3-1 /	D4-1.2 /	D /
-------------	--------------	----------------	----------------	-----------------

1. Avant de commencer

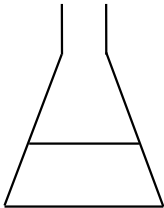
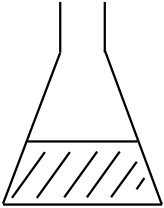
1.1 Sécurité

<p>Quels risques présente l'utilisation de l'hydroxyde de calcium :</p> <p><input type="checkbox"/> Explosif <input type="checkbox"/> Combustible <input type="checkbox"/> Comburant</p> <p><input type="checkbox"/> Gaz sous pression <input type="checkbox"/> Corrosif <input type="checkbox"/> Toxicité aiguë</p> <p><input type="checkbox"/> Toxicité faible <input type="checkbox"/> Toxicité chronique <input type="checkbox"/> Polluant</p> <p>Quelle protection devez-vous obligatoirement respecter ?</p> <p>.....</p>	 <p>Hydroxyde de calcium $Ca(OH)_2$</p>  <p>(chaux éteinte)</p> 
---	--

1.2 Vocabulaire et schématisation

Un mélange hétérogène se dit d'un mélange dans lequel on peut distinguer les différents constituants. (plusieurs liquides, ou des particules solides en suspension dans un liquide).

Un mélange homogène est un mélange dont on ne peut distinguer les différents constituants.

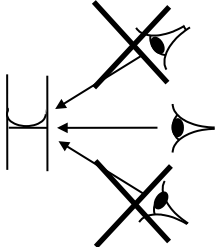
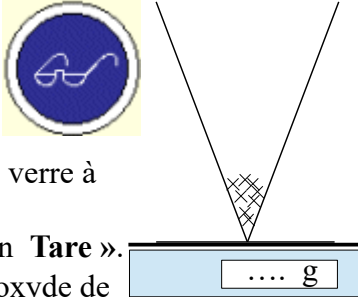
<p>Un liquide est <u>limpide</u> (transparent) quand on voit au travers (comme une vitre).</p> <p>Erlen contenant un liquide limpide.</p> 	<p>Un liquide est <u>trouble</u> (translucide) quand la lumière passe au travers, mais on ne voit pas au travers. (Comme un calque)</p> <p>Erlen contenant un liquide trouble.</p> 
---	--

2. Préparation de l'eau de chaux :

Aller chercher le matériel, puis la pissette d'eau pure et la poubelle de table sur le bureau.

2.1 Verser quelques millilitres d'eau dans le petit pot : Souffler doucement avec la paille dans l'eau.

Observer ensuite l'aspect du liquide. Qu'observe t-on ?.....

<p>2.2 Dans l'éprouvette graduée, mesurer 35 mL d'eau pure (pissette). $V_1 = 35 \text{ mL}$ (1)</p> <p>Attention, le liquide remonte légèrement sur les bords de l'éprouvette.</p> <p>Cette formation est appelé ménisque. (Voir ci-dessous)</p>  <p><u>Ménisque</u> Il faut placer l'œil au niveau du ménisque, et faire la lecture à la base du ménisque.</p>	<p>Allumer la balance : bouton « On ».</p> <p>Attendre que la balance indique zéro.</p> <p>Poser <u>délicatement</u> le verre à pied sur la balance.</p> <p>Appuyer sur le bouton Tare ».</p> <p>Déposer 1,7 g d'hydroxyde de calcium dans le verre à pied. (en utilisant la spatule)</p> 
--	---

2.3 Verser les 35 mL d'eau dans le verre à pied. Remuer avec l'agitateur (en verre). Schématiser le résultat immédiatement (ci-contre) puis décrire le mélange : (hétérogène ou homogène, transparent ou translucide, coloré ou incolore ...)

.....

.....

.....

Le mélange obtenu est appelé lait de chaux.

(1) (1) Attendre le passage du professeur.

