

Vidéo « Préparation d'une solution mère à partir d'un liquide »

Temps	Texte (Femme) (Homme)
00 :09	<p>Homme : On a préparé notre solution de sel, donc maintenant, deuxième étape, on doit diluer cette solution de cuivre 100 fois. Comment est-ce qu'on peut faire ?</p> <p>Femme : Bah on fait comme tout à l'heure, on prend une fiole de 100 et on va mettre 1 ml dans la fiole de 100, ce n'est pas compliqué.</p> <p>Homme : oui mais là c'est pour de l'analyse donc on a besoin juste de 10 ml, on ne va pas prendre 100 ml alors qu'on utilise juste 10 ml, ça devrait suffire.</p> <p>Femme : c'est vrai, on ne va pas gâcher la solution t'as raison. Bah c'est simple, puisque c'est une fiole de 10 ml, on divise tout par 10. On prend 0,1 ml, donc 100 µL, puis on complète à 10 ml, ça fera la même concentration.</p> <p>Homme : ouais, mais 0,1 ml ... Pas grand-chose pour faire 0,1 ml là donc ...</p>
00 :57	<p>Homme : Sinon la solution ... ce qu'on peut faire, on a une deuxième fiole de 10 ml, on peut faire un intermédiaire. Donc on peut faire une première dilution au 10^{ème}, et ensuite on reprend cette solution que l'on dilue à nouveau 10 fois pour avoir une dilution 100 dans cette fiole-là.</p> <p>Femme : alors si on fait ça ... ça veut dire qu'en fait dans celle-là on va mettre 1 ml, on va compléter à 10, donc on aura fait une dilution par 10 et du coup on refait une dilution par 10 pour avoir au final une dilution de 100. Donc on reprend 1 ml et on complète à 10.</p> <p>Homme : C'est ça.</p> <p>Femme : Donc ouais, on prend 1 ml à chaque fois, et un 1 ml on a de quoi prélever 1 ml de manière précise donc on fait ça, ça te va ?</p> <p>Homme : On fait comme ça, c'est parti.</p>
01 :33	<p>Femme : Ok c'est parti, on fait la première dilution par 10. Donc je vais commencer ...</p> <p>Homme : Attends, pourquoi tu veux mettre de l'eau au fond de la fiole ?</p> <p>Femme : bah si, parce que dans les bonnes pratiques de laboratoire, moi j'ai toujours appris ça. Tu commences déjà par mettre un peu la solution servant à diluer au fond de la fiole et ensuite tu mets ta solution mère. Parce que notamment, quand tu travailles avec des dilutions d'acides, il faut éviter de mettre l'acide directement dans la fiole ! On met toujours un petit peu d'eau, et ensuite on rajoute la solution mère.</p> <p>Homme : D'accord, mais le souci c'est que cette fois la dilution on ne doit pas la faire avec de l'eau, on doit la préparer avec la solution de sel, que l'on a fait tout à l'heure.</p> <p>Femme : Ah oui t'as raison, j'allais faire des bêtises.</p>
02 :18	<p>Femme : Donc ce n'est pas grave, on va faire la même chose avec la solution de sel, donc je vais en prélever un petit peu. Je vais prendre cette pipette de 5 ml. De toute façon je ne vais pas en mettre beaucoup, c'est juste histoire d'en mettre un petit peu au fond.</p>
02 :36	<p>Femme : Donc je mets ça, je mets 2 ml ?</p> <p>Homme : Oui oui c'est très bien. Moi de mon côté je vais m'occuper ... Je vais mettre les 1 ml.</p>
02 :58	<p>Femme : Donc c'est cette fiole-là. Je vais pousser ça.</p> <p>Homme : Voilà.</p>
03 :11	<p>Femme : Ok, et comme ça moi après je vais compléter.</p> <p>Homme : Ah mais ça ne veut pas tomber jusqu'au bout, j'y arrive pas !</p> <p>Femme : Ah mais attends ! T'as pris quoi ? Si t'as pris une pipette avec deux traits de jauge, il faut s'arrêter entre les deux traits, il ne faut pas aller jusqu'au bout ! C'est quoi comme pipette ça ?</p> <p>Homme : Non, il y a qu'un seul trait sur celle-là.</p> <p>Femme : Ah bah dans ce cas-là il faut que t'aïlles jusqu'au bout.</p> <p>Homme : Bah oui mais ça veut plus tomber là.</p> <p>Femme : Hé bah ton angle d'inclinaison n'est pas bon ! Il faut que t'aies à peu près 45° ... Et voilà ... N'en mets pas sur le rodage.</p> <p>Homme : Ah oui c'est bon j'ai réussi ça va jusqu'au bout</p>

Vidéo « Préparation d'une solution mère à partir d'un liquide »

	Femme : Parfait.
03 :44	Femme : Donc moi je vais compléter avec ça. Voilà. C'est bon ? Homme : C'est bon. Femme : Nickel.
03 :57	Femme : Tu mélanges ? Homme : Je m'en occupe. Femme : Parce que si on ne mélange pas, on ne va pas être bon pour la deuxième dilution. Homme : un petit coup de parafilm. Femme : et puis moi je vais commencer à mettre un petit peu de solution dans la deuxième fiole, d'accord ?
04 :17	Femme : Euh non par contre faut pas que tu reprennes la même pipette. Homme : Pourquoi ? Femme : Parce que là tu as pris la solution mère, donc soit tu la rinces et tu vérifies qu'il n'y a pas d'eau pour pas entrainer de dilution avec l'eau, mais le mieux c'est que tu prennes une autre pipette, sinon tu vas fausser. Homme : On en a une deuxième là. Femme : Oui prends celle là. Homme : Ah bah en plus on en a une à deux traits. Femme : Ok bah là tu fais bien attention, tu ne vas pas jusqu'au bout, tu t'arrêtes au deuxième trait sinon tu vas mettre plus que nécessaire.
04 :53	Femme : Ah une bulle d'air ? Homme : Une bulle d'air qui est rentré oui Femme : Ha, il faut l'enlever. Homme : Là c'est bon, voilà. Et donc là je m'arrête au deuxième trait ? Femme : Tu t'arrêtes au deuxième trait, il est là hein ! Comme ça t'as pile le volume, sinon tu dépasses après. Et c'est plus précis ces pipettes. Homme : Voilà.
05 :23	Homme : Bon bah c'est bon, on a notre dilution par 100 maintenant. Femme : ok donc celle-là en fait finalement, on ne l'utilise pas puisque c'était juste la solution intermédiaire et c'est celle-là qu'on va utiliser. Parfait.