

## Vidéo « Préparation d'une solution à partir d'un solide »

Temps	Texte (Homme) (Femme)
00 :09	<p>On doit préparer une solution de 200 mg/L de sodium, comment est-ce qu'on fait ?</p> <p>On va faire simple, on a une fiole d'1 L, on ajoute 200 mg de sodium, on complète à 1 L et on aura 200 mg/L.</p> <p>mais est-ce qu'on a vraiment besoin d'1 litre ? 100 ml nous suffit amplement, ça fait un peu beaucoup.</p> <p>Ah oui t'as raison ! Hé bah ce n'est pas grave, on va changer et on ne va pas prendre une fiole d'1 L. On va prendre celle-ci, elle fait 100 ml donc c'est simple, 100mL, on met 20 mg et on aura 100 mg/L de sodium</p>
00:43	<p>Ouais mais le problème c'est que là on a du chlorure de sodium ... si tu pèses 20 mg de chlorure de sodium, tu n'as pas 20 mg de sodium ... Faut en tenir compte !</p> <p>Ah oui c'est vrai ... Mais du coup comment on va faire ? On n'a pas de tableau de Mendeleïev, moi je ne connais pas par cœur la masse molaire du sodium et du chlorure.</p>
01 :03	<p>Ah bah c'est donné là. Donc le sel c'est 58,4 g/mol, le sodium c'est 23 et le chlore c'est 35,5. Donc ...</p> <p>Ce que je te propose, tu calcules de ton côté, moi du mien et on voit si on a la même chose.</p> <p>D'accord.</p>
01 :20	<p>Ça me donne ... On doit peser 50,8 mg de sel.</p> <p>Oui c'est bon, c'est ce que je trouve.</p> <p>Bon bah c'est parti.</p> <p>Bon bah je vais peser, ça te va ?</p> <p>Vas-y.</p>
01 :33	<p>Ça y est j'ai pesé. C'est bon, il y a 20 mg.</p> <p>Ok, je m'en occupe.</p>
01 :41	<p>Ah non, attends !!! Qu'est-ce que tu fais ?</p> <p>bah je fais la dilution.</p> <p>Pas dans une éprouvette !!</p> <p>Pourquoi ?</p> <p>Ce n'est pas du tout précis !! Tu ne vas jamais avoir une bonne concentration ! Non, il faut prendre une fiole jaugée. C'est une fiole jaugée qu'il faut pour une dilution.</p>
01 :58	<p>Ah mais non !! Un entonnoir !! Tu vas en mettre partout sinon et comment tu veux être sûr que tu vas bien tout mettre dans la fiole ?!</p> <p>D'accord !</p> <p>Et puis tu fais attention à bien rincer le bécher comme il faut !</p> <p>Ouais ouais, ne t'inquiète pas !</p> <p>Parce qu'il va en rester donc il faut tout récupérer, sinon la concentration ne sera pas bonne !</p>
02 :17	<p>Attention !! N'en mets pas partout ! Ok, c'est bon t'as tout ? Et puis rince bien l'entonnoir après, parce que des fois il en reste dans l'entonnoir ! C'est la pissette qui fuit ?</p> <p>Bon bah du coup je te laisse faire le reste.</p>
02 :38	<p>Ça marche ! Je vais ouvrir ça, ça ira plus vite ! Sinon je vais mettre trois plombes ... Voilà, hop !</p> <p>Par contre pense aussi à bien dissoudre ton sel avant d'aller jusqu'au trait.</p> <p>Ah oui ? T'as raison, ça doit être mieux.</p> <p>C'est bon là.</p> <p>Tu crois ?</p> <p>Ouais on ne voit plus grand-chose.</p>
03 :06	<p>Alors ... Bon je vais me mettre là, c'est mieux !</p> <p>Fais attention quand tu vas au trait, là doucement déjà ! Reprends peut-être la pissette déjà ! Ce sera plus précis.</p>

## Vidéo « Préparation d'une solution à partir d'un solide »

	Oui t'as raison, sinon je vais dépasser !
03 :28	Attends, attends, ton trait il n'est pas droit là !! Si tu remplis jusqu'au trait, tu ne seras pas précis. Toi qui me parlais de précision tout à l'heure ... Donc soit tu tiens la fiole dans ta main bien droite, soit tu la poses directement sur la table et du coup tu t'accroupis pour avoir les yeux bien en face. Bah écoute je vais faire ça, ça sera plus simple comme ça !
03 :52	On est d'accord que c'est le bas du ménisque qui est au niveau de la graduation. Ouais, c'est ça. Voilà, comme ça ? Parfait.
04 :03	Et bien on va l'agiter peut-être ! On prend du parafilm ? He bah vas-y !
04 :22	Tu notes sur la fiole ? On va s'en souvenir non ? On va le noter, on ne sait jamais ! Tu crois ? Ouais bon allez ... On a vite fait de se tromper quand même. Donc on a 200 mg/L de sodium. Voilà c'est fait ! Parfait !