

Au Quotidien

11.4.2016



En collaboration avec
famigros.
Plus pour la famille.

Enquête sur les familles

Pensez-vous que notre système scolaire surcharge les enfants?

- 1 Oui, ils ont bien trop de devoirs et de contrôles. **63%**
- 2 Un peu plus de temps libre ne leur ferait pas de mal. **25%**
- 3 L'école, ce n'était pas mieux avant, les jeunes ne devraient pas faire tant de chichis. **12%**

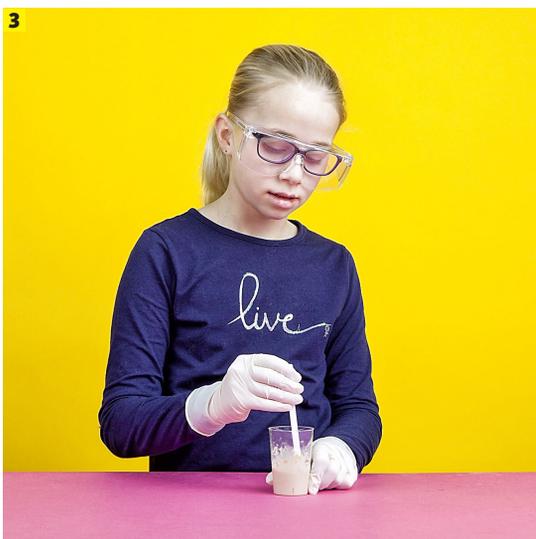
La science en s'amusant

«Les pachydermes ne se brossent pas les dents, car il n'existe pas de dentifrice pour éléphants! Vraiment?»

Le phénomène

L'eau oxygénée – peroxyde d'hydrogène en langage savant – est une substance très irritante à haute concentration. C'est pour cela qu'on ne la trouve qu'en pharmacie sous cette forme. A basse concentration, elle est utilisée comme désinfectant ou agent blanchisseur pour les cheveux. Dans cette expérience baptisée «dentifrice d'éléphant», le peroxyde d'hydrogène réagit fortement avec la levure en libérant des bulles d'oxygène, qui formeront une jolie mousse grâce au produit de vaisselle. On dit que c'est une réaction exothermique, car elle dégage de la chaleur.

Texte: Alain Portner



En vidéo: une mousse nettoyante pour les peaux jeunes sur www.migmag.ch/mousse

C'est bête

Grimpoteuthis bathynectes. On m'appelle la pieuvre Dumbo pour une soi-disant ressemblance avec un éléphant paraît-il célèbre. Et d'un, ce ne sont pas des oreilles que j'ai sur la tête, mais des nageoires. De deux, ce n'est pas une tête mais un muscle. De trois, je ne suis pas une pieuvre mais un poulpe, ce qui n'a rien à voir: les pieuvres ne connaissent rien au football.



1 Manon a-t-elle tout le matériel nécessaire?

Un sachet de levure en poudre, de l'eau oxygénée à 30%, du produit de vaisselle, un colorant alimentaire, un récipient allongé (vase ou bouteille), gobelet et petite cuillère. C'est OK!

2 Sous l'œil d'un adulte et après avoir enfilé des gants et chaussé des lunettes de protection,

notre scientifique en herbe verse dans le récipient un fond de détergent, trois gouttes de colorant et 50 ml d'eau oxygénée.

3 Notre laborantine peut maintenant passer à l'étape suivante.

Moins stressante celle-là, puisqu'il s'agit simplement de diluer la levure en poudre dans un peu d'eau. Attention, il faut bien touiller avec la cuillère!

4 Le plus prudent lors de cette étape, c'est de poser le récipient

au milieu d'un évier (sur la photo, c'est un bac), d'ajouter la levure, puis de reculer de quelques pas. Car la mousse jaillit instantanément comme un geyser! **MM**



kidsUni
Fédération suisse des chimistes
Société fribourgeoise de chimie

Page réalisée en collaboration avec le Département de chimie de l'Université de Fribourg