

29/09 > 28/10/2016
07/11 > 10/11/2016

Domaine de l'ULg (Bât. B8)
Sart Tilman

POLYMÈRES

Matière en transition

Démonstrations interactives :
lundi, mardi, jeudi et vendredi à 10h00 et à 13h45
mercredi à 10h

Réalisé en collaboration avec les départements de Chimie et de Physique de l'ULg

Renseignements : www.sci-cult.ulg.ac.be
Réservations : 04/366.35.85



Wallonie



Service public
de Wallonie



FÉDÉRATION
WALLONIE-BRUXELLES



Province
de Liège
Culture



Université
de Liège

C H I M I E

Les polymères naturels et transformés

- La combustion du nitrate de cellulose
- Le papier qui disparaît

Les polymères synthétiques

- Le nylon 6-10
- Le polystyrène expansé
- Le polybutadiène : balle magique ou balle de golf ?

- La mousse de polyuréthane
- La neige artificielle

Les polymères de spécialité

- Le slime
- Les polymères conducteurs
- Les polymères anti-feu
- Les polymères superabsorbants
- Les polymères à mémoire de forme

Les propriétés particulières des polymères

- Séparation de polymères en fonction de leur densité
- Expansion d'un polymère avec la T°
- Le formage de polymères à bas points de fusion

P H Y S I Q U E

Liquide-Solide

- La surfusion de l'eau
- La surfusion de l'acétate de sodium
- La croissance d'un flocon de neige
- La structure des cristaux de glace
- La solidification du CO₂ : la carboglace
- Le ballon d'eau dans l'azote liquide

Gaz-Liquide

- Le geyser de laboratoire
- La cafetière à décompression
- Le nuage dans la bouteille
- L'eau qui bout sous 100°C
- L'effet Leidenfrost
- La liquéfaction de l'oxygène
- Le détecteur de particules cosmiques

Solide-Gaz

- La sublimation de la glace sèche

Pression et Température

- La fusée à eau
- Le bidon écrasé par l'atmosphère
- Le ballon sous la cloche à vide
- Le sel qui refroidit la glace
- Le bloc de glace au micro-onde
- Souffler pour refroidir

7 € par élève

(livret-guide compris)

Entrée gratuite pour les accompagnateurs

Renseignements et réservation (obligatoire):

04/366.35.85 ou sci-cult@guest.ulg.ac.be