



LES AVANTAGES DU PET PAR RAPPORT AU VERRE

Attention aux idées reçues

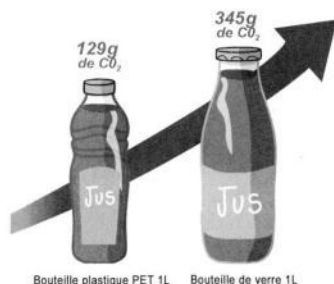
1. Pourquoi les Catalyons sont-ils conditionnés en flacon plastique PET ?

Le laboratoire Catalyons a choisi un flaconnage plastique PET (polyéthylène téréphthalate) pour les multiples avantages qu'il présente :

- Légèreté
- Transparence
- Résistance aux chocs
- Neutralité chimique
- **Pas de relargage de phtalates**
- **Ne contient pas de bisphénol A (BPA)**
- Matière entièrement recyclable par refusion
- Peut être recyclé par voie chimique avec retour aux composants de base
- Sert à la fabrication des vêtements polaires
- **Bilan énergétique du PET 2 à 5 fois moins lourd** par rapport au verre



Etrangement, le verre a meilleure réputation que le PET. Pourtant le verre **utilise 2 à 5 fois plus d'énergie que le PET***. Aujourd'hui, les nouvelles technologies ont permis de créer des matières plastiques chimiquement neutres.



Le laboratoire Catalyons a sélectionné un plastique PET de qualité permettant de garantir à nos clients l'absence de phtalates et de bisphénol A dans nos produits. Cette absence a été validée par le biais du laboratoire indépendant Intertek. Ainsi nous pouvons garantir que nos produits sont :



2. Pourquoi le plastique a-t-il mauvaise réputation ?

Il existe différentes matières plastiques. On les retrouve au nombre de 7, symbolisées par un numéro au centre d'un ruban de Moebius :



Certaines matières plastiques peuvent relarguer divers produits réputés dangereux : phtalates, bisphénol A...

- **A l'analyse, ces différents polluants ne se retrouvent pas dans le PET.**

La confusion provient des autres matières plastiques qui, elles, posent problème :



- **Confusion avec le PVC** (tuyau d'arrosage) : le PVC (polychlorure de vinyle) présente un risque avéré pour la santé du à la présence de phtalates utilisés comme assouplissant.

- **Ce risque n'existe pas avec le PET qui ne relargue pas de phtalates.**



- **Confusion avec le polycarbonate** (anciens biberons, bonbonnes des fontaines à eau) : le polycarbonate est un plastique fabriqué avec du bisphénol A, ce qui n'est pas le cas du PET.

- **Le PET ne contient jamais de Bisphénol A.**

- **Confusion avec l'étude allemande** de Frankfort mettant en doute le PET :
 - démentie par l'**Institut Fédéral Allemand d'Evaluation des Risques (BfR)**,
 - démentie par l'**Agence Française de Sécurité Sanitaire des Aliments (Afssa)**,
 - démentie par l'expert en toxicologie, le **Professeur Jean François Narbonne**

3. Etude de migration

L'étude toxicologique de 2011 de l'Institut National Polytechnique de Lorraine « n'a pas mis en évidence de cytotoxicité, de génotoxicité et d'activité de type oestrogénique et (anti)-androgénique dans l'eau embouteillée en PET ».

- **Les études toxicologiques confirment la non toxicité du PET.**

4. Existe-t-il une interaction entre le flacon PET et le contenu des Catalyons ?

Non, il n'y a pas d'interaction entre les Catalyons et le plastique PET. Nous réalisons régulièrement des contrôles de concentration de nos oligo-éléments après contact prolongé avec le plastique PET. Toutes nos analyses confirment que le dosage des Catalyons se maintient au cours du temps.

- **Il n'existe aucune interaction entre les ions Catalyons et le plastique PET.**
- **Le Laboratoire Catalyons garantit une stabilité de ses produits dans le temps.**

Rapport d'essai n° : UPA18-001138-1
Projet : 20171208



Laboratoires WESSLING S.A.R.L.
3 Avenue de Norvège · ZI de Courtaboeuf
91140 Villebon-sur-Yvette
Tél. +33 (0)1 64 47 65-38 · Fax +33 (0)9 72 53 90 48
labo.paris@wessling.fr · www.wessling.fr

Villebon-Sur-Yvette, le 09.01.2018

N° d'échantillon

17-201919-01

Argent Colloidal 20 ppm lot

Désignation d'échantillon

Unité

171110 018

Argent (Ag)	mg/l MB	20,3
-------------	---------	------

Métaux, métaux lourds et autres éléments

Antimoine (Sb)	mg/l MB	<0,2
Arsenic (As)	mg/l MB	<0,05
Plomb (Pb)	mg/l MB	<0,02
Cadmium (Cd)	mg/l MB	<0,01
Nickel (Ni)	mg/l MB	<0,2
Mercuré (Hg)	mg/l MB	<0,005

Analyses chimiques

Bisphénol A	mg/l MB	<0,1
Bisphenol S	mg/l MB	<0,1
Bisphénol F	mg/l MB	<0,1