

LE DOC' DU Jeudi

Poison

Une trace de poison violent est-elle empoisonnante ?

Les médecins rencontrent souvent un problème : certains patients refusent de prendre un médicament ou d'être vaccinés si, du fait du mode de fabrication, ces produits peuvent contenir une très petite quantité (une « trace ») d'une substance que le patient juge dangereuse. Est-ce justifié ?

Pour le savoir, imaginez l'expérience suivante :

Vous êtes au bord d'une piscine olympique (longueur 50m, largeur 10m, profondeur 2m, soit un volume d'eau de 1000 m³, 1 million de litres d'eau), versez-y 1 litre d'alcool pur.

- Si vous avaliez d'un coup cette énorme dose d'alcool, vous sombreriez dans un coma éthylique mortel.
- Une fois cet alcool versé dans la piscine, il sera dilué dans 1 million de litres d'eau (dilution à plus de 3CH) ; l'alcool y sera donc faiblement concentré, présent seulement à l'état de trace. Et bien sûr, si vous plongez dans la piscine et buvez plusieurs fois la tasse, vous n'aurez aucune impression d'ébriété.

Ce qui était un poison violent et mortel absorbé à énorme dose a perdu toute sa nocivité à cause de la dilution.

Les spécialistes des médicaments et des vaccins le savent, l'action de substances toxiques dépend essentiellement de leur dose.

L'importance de la dose est si bien vérifiée que certains médecins prescrivent des poisons aussi violents que l'arsenic par exemple, sous forme de « traitements homéopathiques » à base de granules contenant ces substances très fortement diluées, à l'état de trace. Aucun cas d'empoisonnement n'a été signalé.

Source : Open Rome

« 3CH »

CH : « dilution Centésimale Hahnemannienne », qui tient son nom du fondateur de l'homéopathie, le médecin Samuel Hahnemann.

Si vous prenez 10g d'une substance et les diluez dans 0,99 litre d'eau (qui pèse 0,99 kg soit 990 g), vous obtiendrez une solution où la substance représente 1% du poids total : On le note 1CH.

Chaque fois qu'on redilue par 100, on ajoute 1 au chiffre placé devant CH. Ainsi :

- dilution 2CH, la substance représente 0,01% du poids ;
- dilution 3CH, la substance représente 0,0001% du poids

Plus le chiffre est élevé, plus il y a d'eau, plus la dilution est importante, moins il y a de produit dans un volume d'eau.

Les physiciens ont réussi à évaluer le poids minimum des atomes. Ils démontrent ainsi qu'un échantillon d'une dilution à 12CH contient moins d'un atome de la substance.

Etant donné que le fait de diluer n'est pas capable de briser les atomes, ils en concluent qu'un échantillon d'une dilution 12CH ne contient plus rien de la substance d'origine.

Source : Open Rome

Météo-épidémiologie de votre région



Faites-vous vacciner contre la grippe
Très urgent, maintenant !



Abonnez-vous au Doc du jeudi

