



# TOUS LES GANTS NE SONT PAS ÉQUIVALENTS

Le Laboratory Safety Institute a publié cette affiche en mémoire de Karen Wetterhahn, professeure en chimie à Dartmouth, décédée suite d'un empoisonnement au diméthylmercure reçu à travers des gants en latex.



**LATEX**  
(caoutchouc naturel)



- Efficacité médiocre contre les solvants organiques
- Faible protection contre les produits chimiques
- Perforations difficiles à détecter
- Risque de déclenchement d'une réaction allergique au latex (solution de rechange : gants de nitrile)



- Bonne protection contre les matières biologiques et aqueuses



**CAOUTCHOUC BUTYLE**



- Faible protection contre l'essence, les hydrocarbures aliphatiques et aromatiques, et les solvants halogénés
- Dextérité réduite



- Bonne protection contre les peroxydes, les bases et les acides forts, les alcools, les aldéhydes, les cétones, les esters et les composés nitrés



**NÉOPRÈNE**



- Faible protection contre les hydrocarbures halogénés et aromatiques
- Dextérité réduite



- Bonne protection contre les acides, les bases, les alcools, les combustibles, les peroxydes, les hydrocarbures et les phénols



**GANTS LAMINÉS**  
(Silver Shield®)



- Faible dextérité
- Aucune résistance aux perforations



- Bonne protection contre de nombreuses substances toxiques : alcools, hydrocarbures aliphatiques et aromatiques, chlore, cétones et esters



**CONSEIL:** Opter pour le port de gants doubles dans certaines circonstances. La protection contre les produits chimiques peut être assurée par l'un des deux types de gant utilisés. On peut récupérer une partie de la dextérité perdue par le port d'un gant ample en enfilant un gant plus serré par-dessus.