

Pourquoi les gouvernements préconisent le savon et l'eau comme une défense primaire de la lutte contre le COVID-19

Produits de nettoyage généraux

Vous devriez continuer à nettoyer avec les produits biotechnologiques d'InnuScience comme d'habitude. Il est important de s'assurer que les surfaces sont nettoyées à fond sur une base régulière, car les premiers rapports suggèrent que le coronavirus peut rester actif sur les surfaces pendant de nombreuses heures, selon le type de surface, l'humidité, la lumière du soleil et la chaleur.

Un nettoyage fragile et rigoureux doit être effectué plus souvent que d'habitude, car les surfaces peuvent facilement être contaminées si elles sont touchées par quelqu'un qui héberge le virus sur leurs mains; le nettoyage ou la désinfection d'origine sera alors rendu vide de sens. Voici pourquoi:

Produits à base de savon

Les virus, tels que le coronavirus, se composent de trois principaux « blocs constitutifs »; acide ribonucléique (ARN); le matériel génétique viral semblable, à l'ADN, aux protéines et aux lipides; le revêtement externe du virus qui protège le matériel génétique et aide à la propagation virale et à l'invasion cellulaire. Ces trois composants s'auto-assemblent spontanément pour former un virus complet, avec des liens « non-covalents » faibles entre les protéines, l'ARN et les lipides. Les virus fonctionnent en envahissant une cellule et en utilisant la machinerie cellulaire pour forcer la cellule à reproduire l'ARN viral et les protéines virales, qui se reconstruisent ensuite en nouveaux virus. Cette accumulation de virus provoque finalement la mort ou l'éclatement de la cellule, libérant les virus pour ensuite infecter plus de cellules.

Les conseils de santé actuels pour se laver les mains avec du savon et de l'eau est basé sur la capacité des molécules de savon à interférer avec les lipides dans la membrane virale, décomposant la couche de graisse externe (lipide) du virus. En outre, les molécules de savon peuvent compléter avec les autres liaisons non-covalentes entre les protéines, l'ARN et les lipides, effectivement «dissoudre» la colle qui maintient le virus ensemble. Le savon peut également perturber les interactions entre le virus et la surface de la peau, enlevant les virus de la peau.

Tout cela est dû à la nature « amphiphile » de la molécule de savon. Et la molécule de savon a une tête hydrophile (« aimant l'eau ») et une queue hydrophobe (« haineuse d'eau »). Les virus sont entourés d'un « bilayer lipidique », composé de deux bandes de queues hydrophobes prise en sandwich entre deux anneaux de têtes hydrophiles. Lorsqu'ils sont exposés au savon et à l'eau, les virus sont pris à part, que les queues hydrophobes des molécules de savon tentent de échapper à l'évasion de l'eau et se coincer dans les enveloppes lipidiques du virus, brisant la membrane virale.

Par conséquent, bien que InnuScience (en) Nettoyage produits ne sont pas spécifiquement virucidal, ils possèdent cette capacité amphiphile, similaire au savon, qui fonctionne en dissolvant la membrane graisseuse qui entoure le virus, rendant le virus inactif sur toutes les surfaces fraîchement nettoyées.

Produits désinfectants

Les désinfectants doivent être utilisés pour le traitement des poignées de porte et d'autres surfaces tactiles.

Désinfectants pour les mains à base d'alcool

L'éthanol et d'autres types d'alcool sont solvants et sont donc plus lipophiles (« gros aimant ») que l'eau. Cela signifie que l'alcool ne dissout la membrane lipidique et perturber le virus. Cependant, une forte concentration d'alcool ($\geq 60\%$) est nécessaire.

Ces désinfectants pour les mains sont utiles lorsque le savon et l'eau ne sont pas disponibles. C'est pourquoi savon et eau Rester l'étalon-or, car le virus se détache de la peau et s'effondre facilement dans l'eau savonneuse.