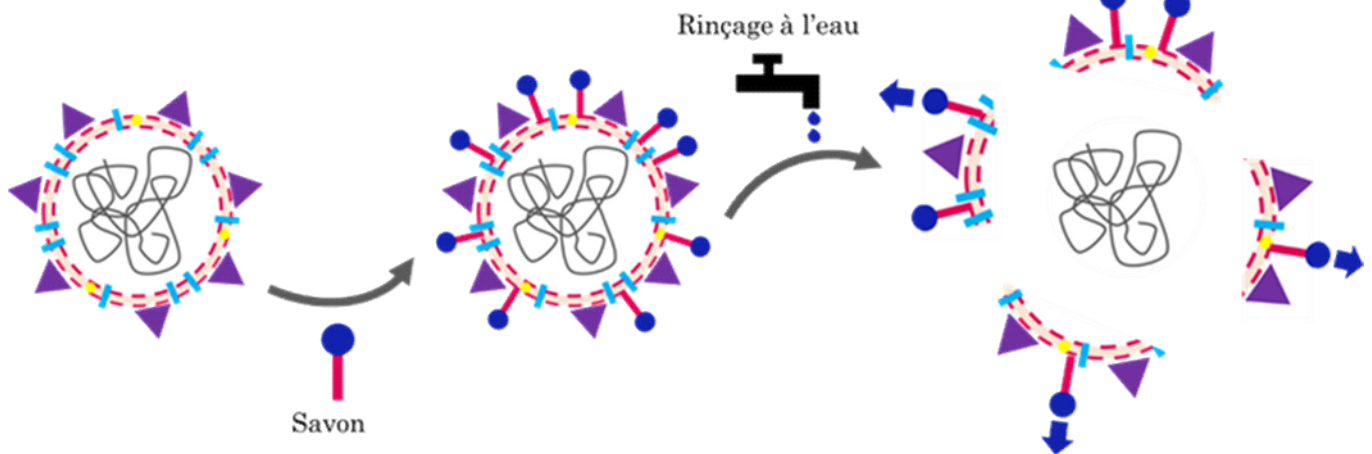
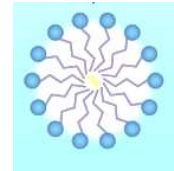


COVID-19 POURQUOI UTILISER LE SAVON POUR L'HYGIENE DES MAINS ET DU MATERIEL ?

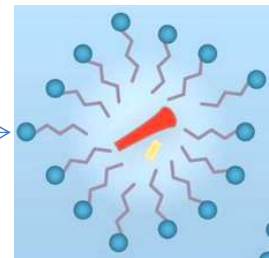
Le **savon** est composé de longues molécules dont la structure se compare à une **épingle**. Mais une épingle souple: la **tête** se lie à l'eau, tandis que la **queue** l'évite pour se lier aux graisses.

Lorsqu'on fait mousser le savon, la queue des molécules évite donc l'eau et se fixe sur l'**enveloppe lipidique** des virus qu'elle brise, rendant le virus incapable d'infecter d'autres cellules.

En fait, lorsqu'elles se retrouvent dans l'eau, les molécules du savon se regroupent pour former de petites boules, appelées **micelles**, qui ressemblent à l'enveloppe lipidique (faite de gras) de certains virus.



Les micelles enveloppent aussi les **micro-organismes** (bactéries, moisissures...) qui se trouvent sur la peau et brisent les liaisons chimiques qui leur permettent de s'accrocher aux surfaces. Les micro-organismes qui ont été ainsi endommagés ou tués par le savon sont ensuite **évacués à l'étape du rinçage**.



Le savon est un détergent, et non un désinfectant.

Un **détergent** nettoie en entraînant par dissolution les impuretés.

Un **désinfectant** est une substance qui tue les micro-organismes. Il est généralement nocif pour les tissus humains et est utilisé pour décontaminer des objets. Il est également « biocide », donc toxique pour les organismes aquatiques, et risque d'entraîner une résistance des micro-organismes dans l'environnement.