



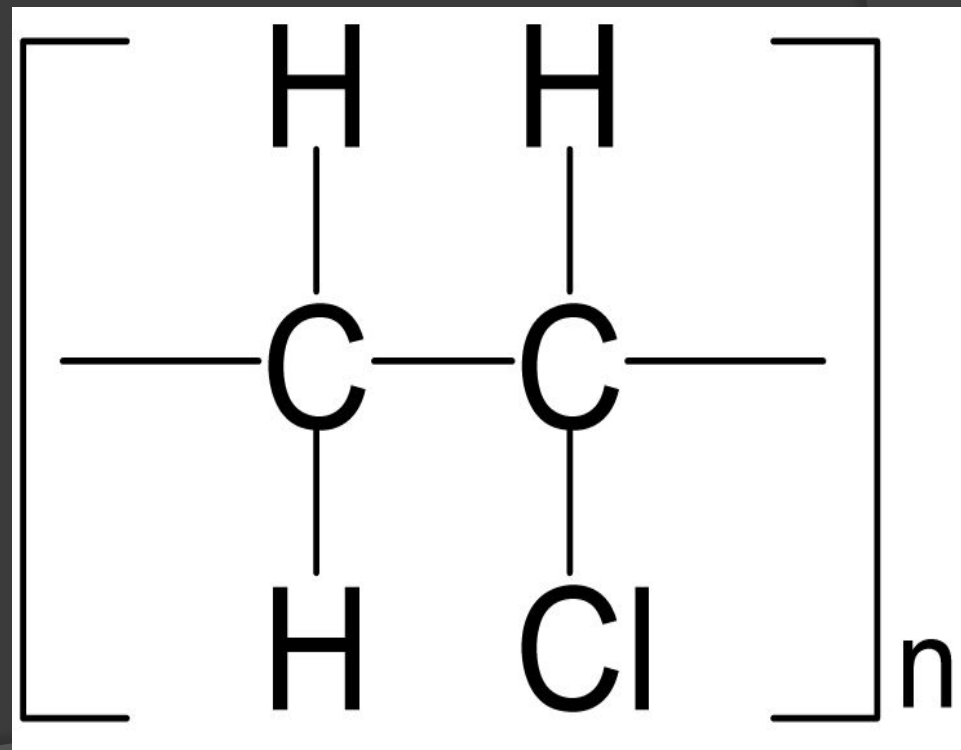
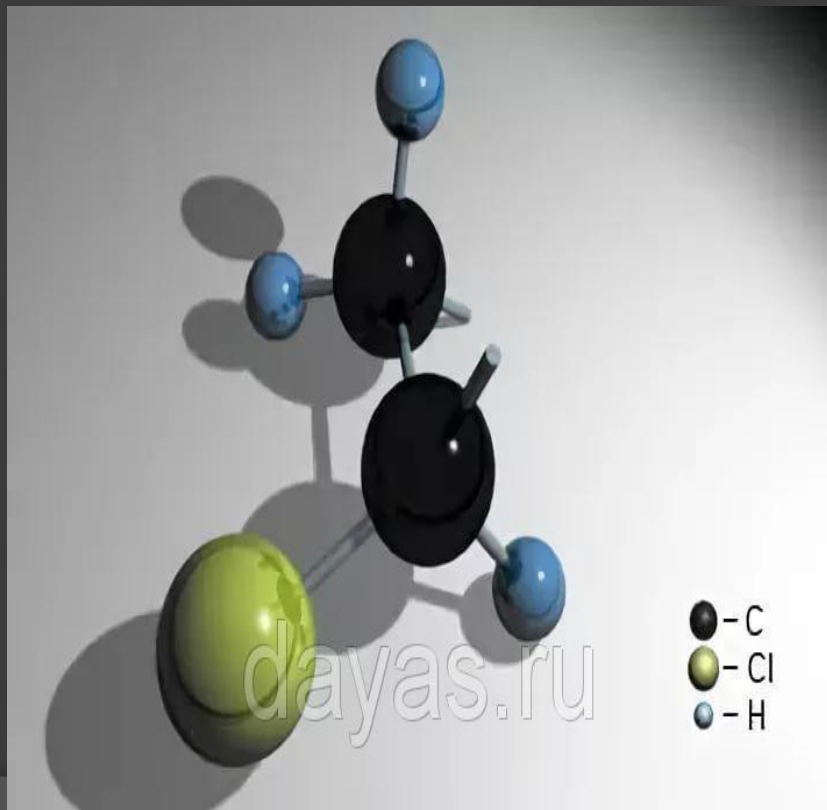
# Полівінілхлорид



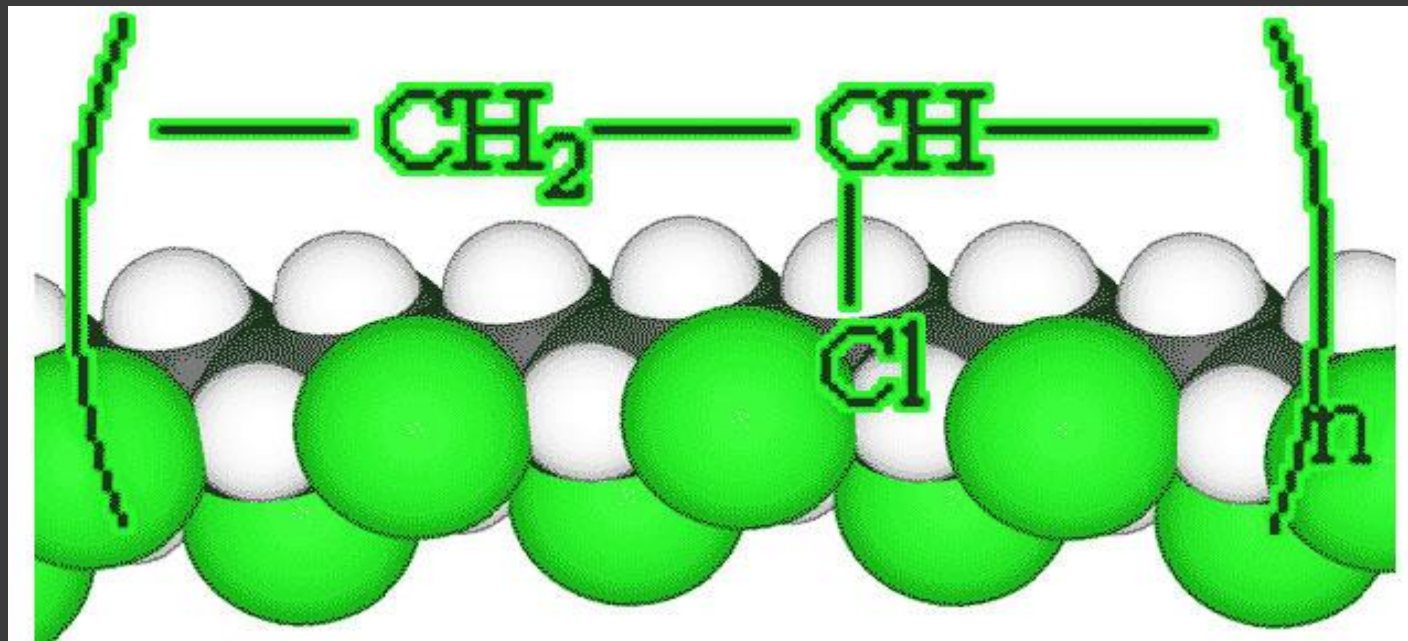
Полівінілхлорид - синтетичний термопластичний полярний полімер. Продукт полімеризації вінілхлориду. Тверда речовина білого кольору. Порошок сипучий і добре переробляється. На основі полівінілхлориду отримують жорсткі (вініпласт) і м'які (пластикат) пластмаси, пластизолі (пасти), поливинилхлоридное волокно.



ПВХ належить до групи термопластів. Сам по собі **полівінілхлорид** - це порошок, що складається з 57% зв'язаного хлору і з 43% етилену. Хімічна формула:  $[-CH_2-CHCl-]_n$ . Міжнародне позначення - PVC.



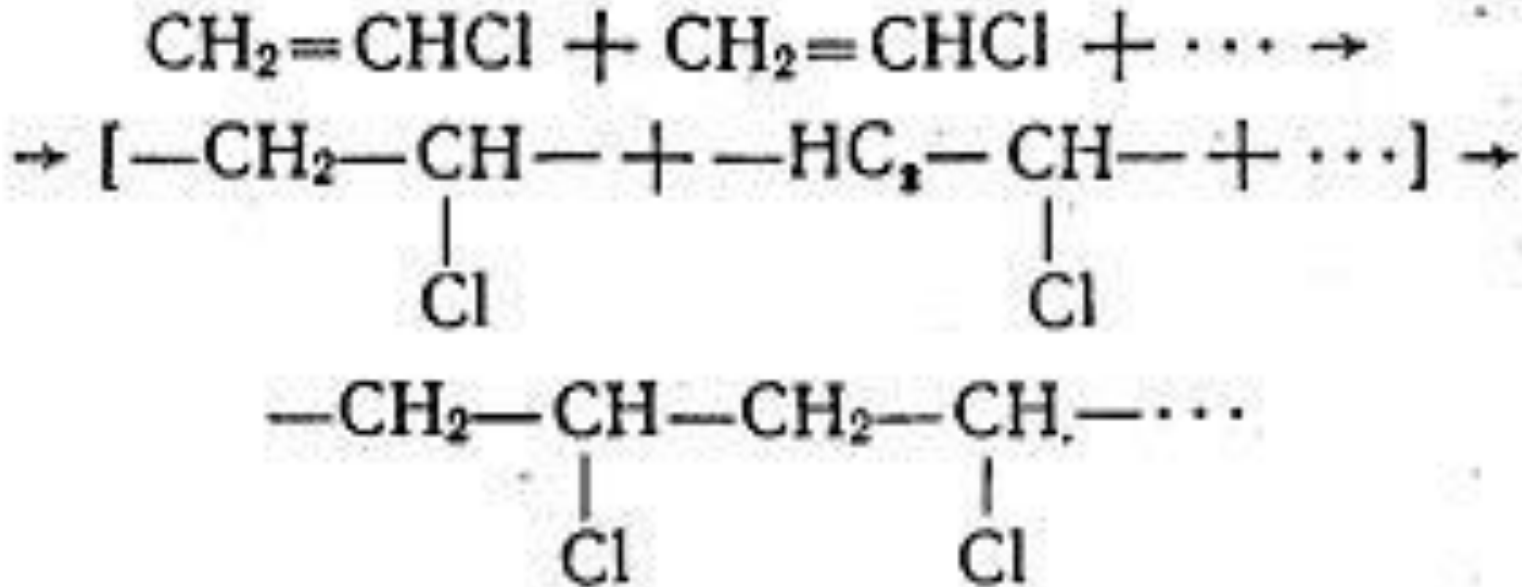
Основною характерною відмінністю полівінілхлориду є хімічна стійкість до лугів, кислот, розчинників та мінеральних масел. На повітрі ПВХ не горить. Легко розкладається при нагріванні виділяючи хлористий водень.



Пластики ПВХ легко піддаються склеюванню, зварюванню, різанню, формуванню і при всіх вищеписаних можливості мають симпатичний зовнішній вигляд. Речовина плавиться при температурі 65 °С, а при -15 °С стає крихким



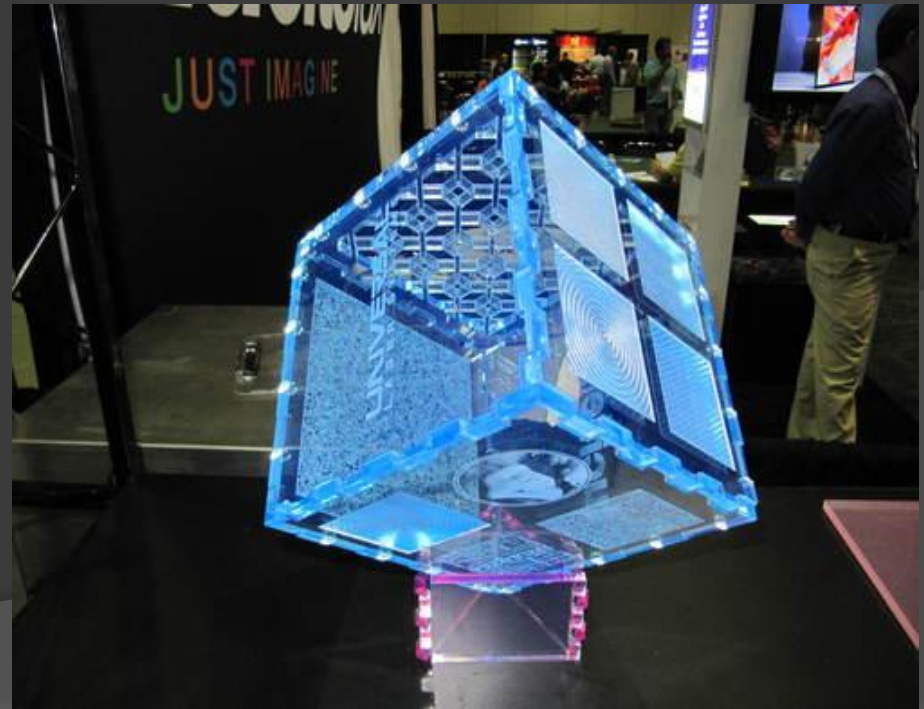
Готовий для промислового використання полімер виготовляється з нафтохімічних продуктів (хлорид натрію і етилен) в ході процесу полімеризації. В результаті відбувається об'єднання молекул мономеру і утворення полімеру.



Полівінілхлорид має велике значення для сучасного світу. Він застосовується для виробництва, у великих обсягах, таких виробів і матеріалів: дверей, вікон, жорстких і м'яких плівок і пластин, кабелів і проводів, упаковок і тар, профілів і гнучких шлангів, дахів і стін, лінолеуму, труб, покриттів для підлоги, взуття, виробів для електронної промисловості.



Так само варто відзначити, що полівінілхлорид - це матеріал, яким дуже часто користуються сучасні дизайнери і архітектори. Виробів з ПВХ належить першість по колірному різноманітності, а технологія виготовлення сприяє наданню самої вигадливої форми.





# Дякую за увагу



почему |



почему учитель химии сказал что отпустит  
по раньше но нас так и не отпустило