

Полистирол

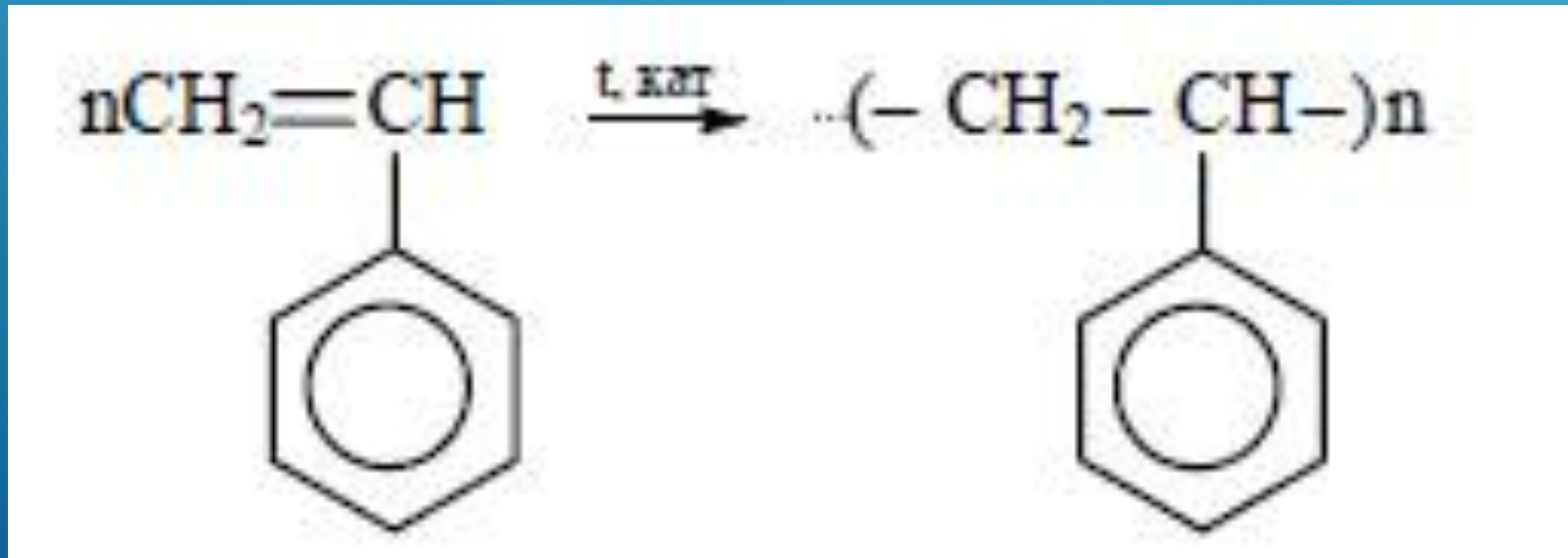


Выполнил:
Прохоренко Евгений
Олегович

Ученик 11 «Б» класса
МАОУ СОШ №8

Тип реакции образования

Полистирол — это добавочный полимер, образующийся при соединении мономеров стирола (полимеризация). При полимеризации связь углерод-углерод π винильной группы разрывается и образуется новая связь углерод-углерод σ , присоединяющаяся к углероду другого мономера стирола в цепи.



Формула мономера

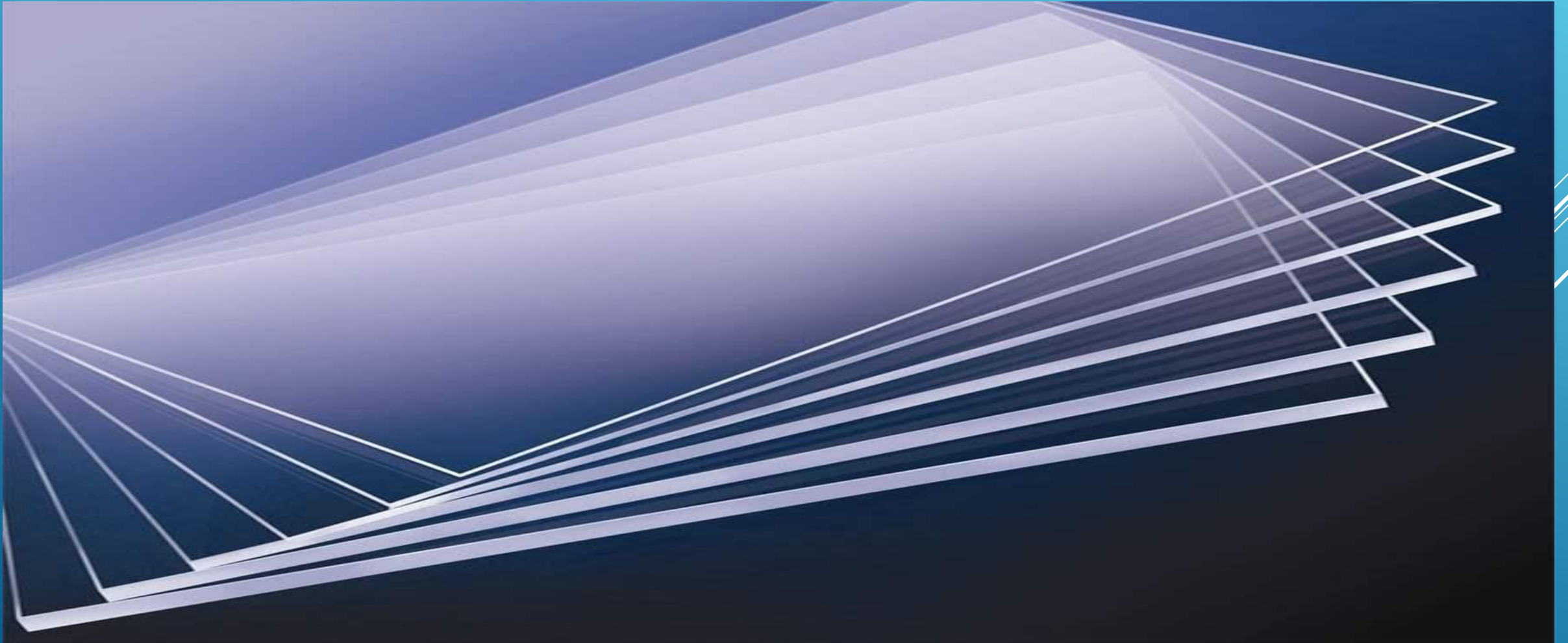


Формула полимера



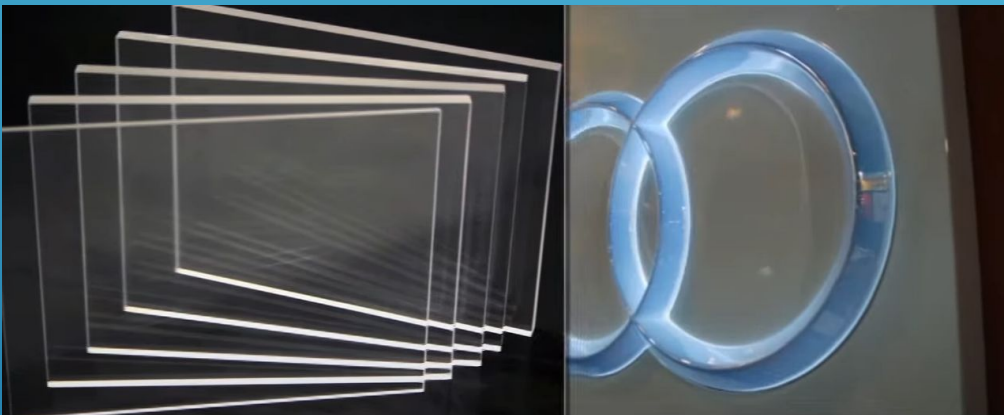
Свойства полимера

- ▶ жёсткий хрупкий аморфный полимер с высокой степенью оптического светопропускания, невысокой механической прочностью.



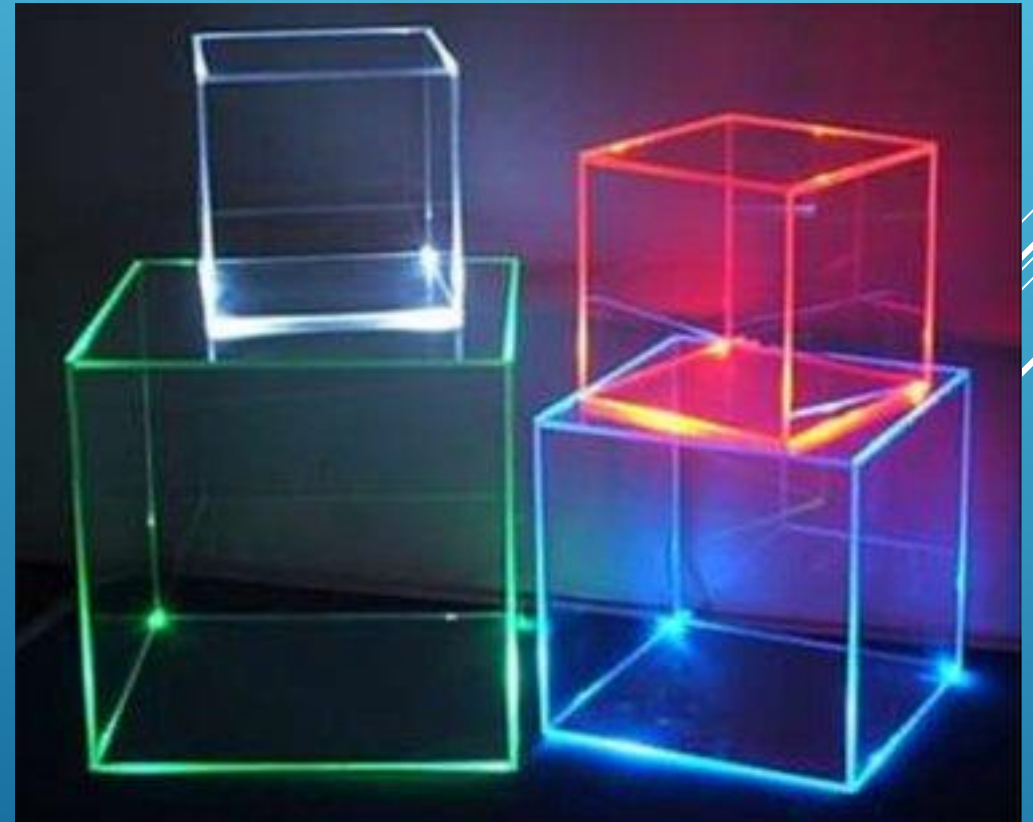
Химические свойства

- ▶ Химически он стоек к сильным кислотам и щелочам, не растворим в углеводородах алифатического ряда и слабых спиртах растворим в ароматических углеводородах, высших спиртах, сложных эфирах и хлорированных углеводородах.



Физические свойства

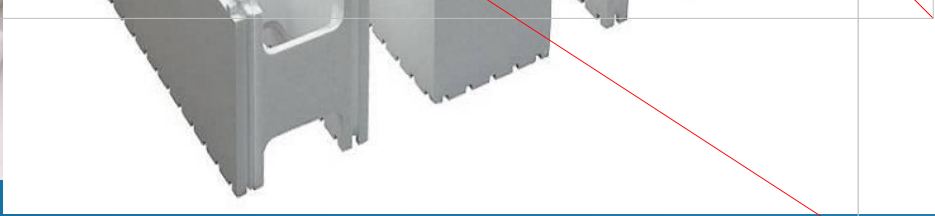
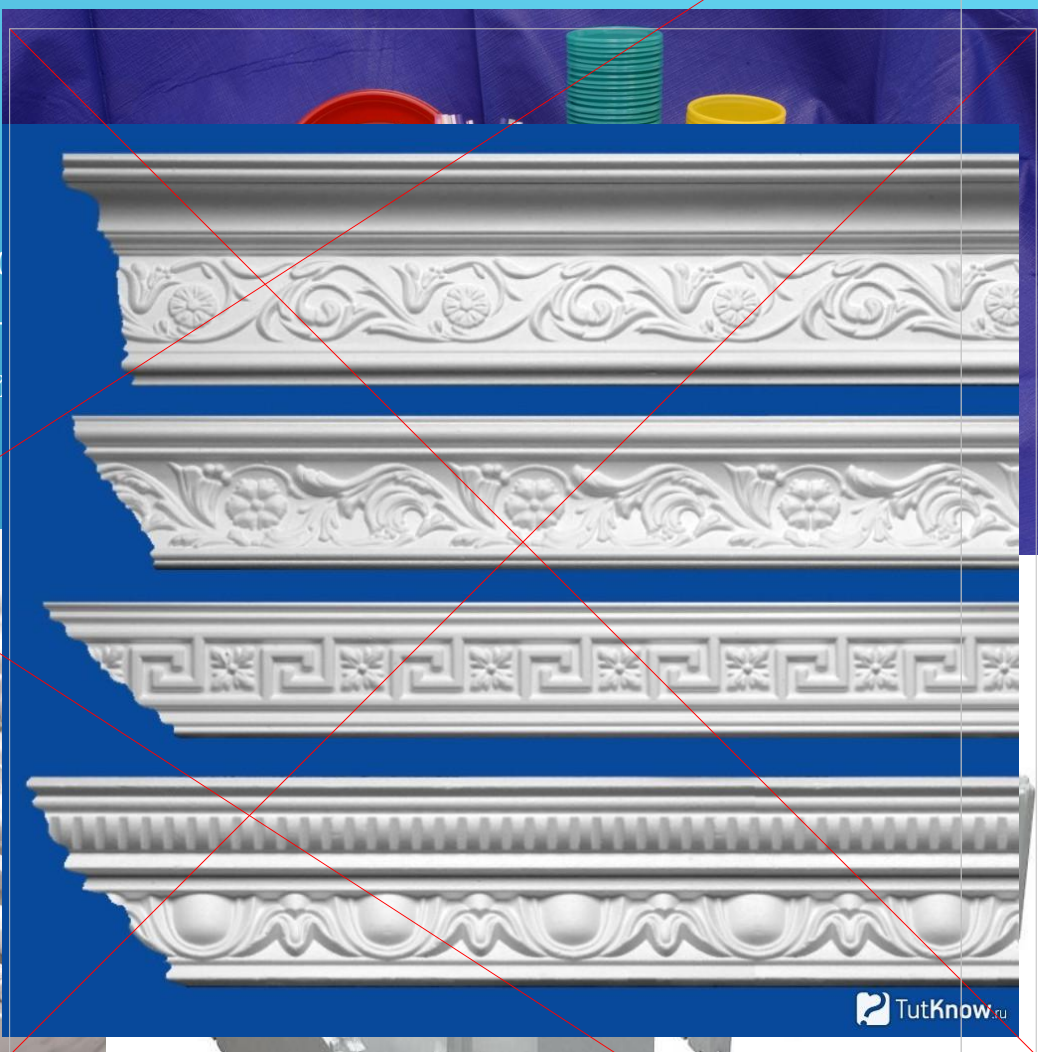
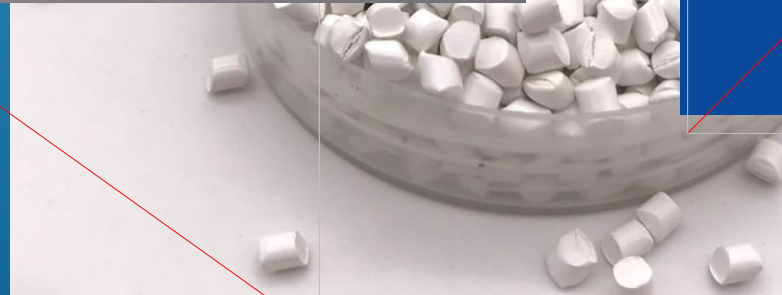
- ▶ Аморфный, бесцветный, прозрачный, хрупкий продукт, не токсичен. Для полистирола характерны легкость переработки, склеиваемость, хорошая окрашиваемость в массу и очень хорошие диэлектрические свойства.



Применение



ческой с
при 190
ой стои



**Спасибо за
внимание!**

Decorative white lines consisting of several parallel lines of varying lengths, extending from the right side of the text area towards the bottom right corner of the image.