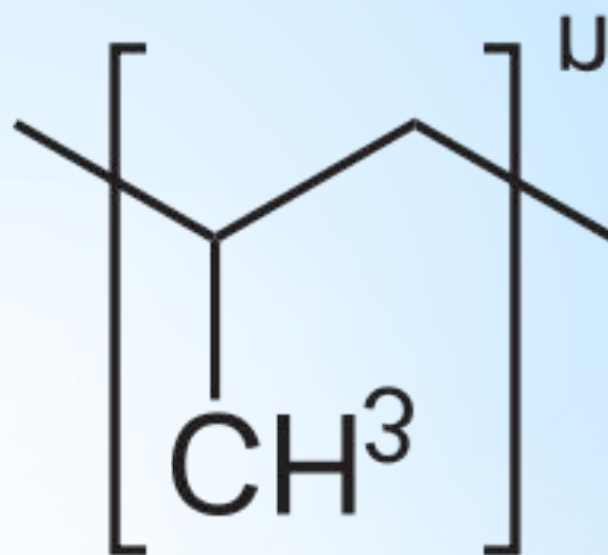
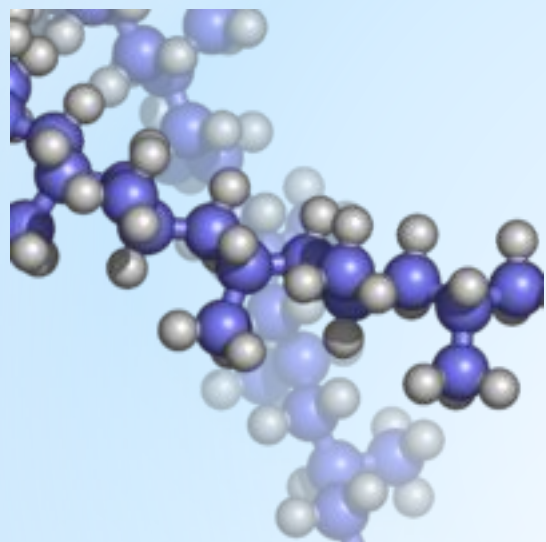


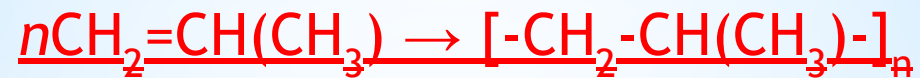
Әл-Фараби атындағы ҚазҰУ

* Полипропилен

Орындағандар:
Әлдибек Айша
Бопи Арайлым
Тоқтағұл Самал
ОЗХТ-208



Бұл полимерді пропиленді металды комплексті катализаторлар қатысында полимерлеу арқылы алады $TiCl_4; AlR_3$

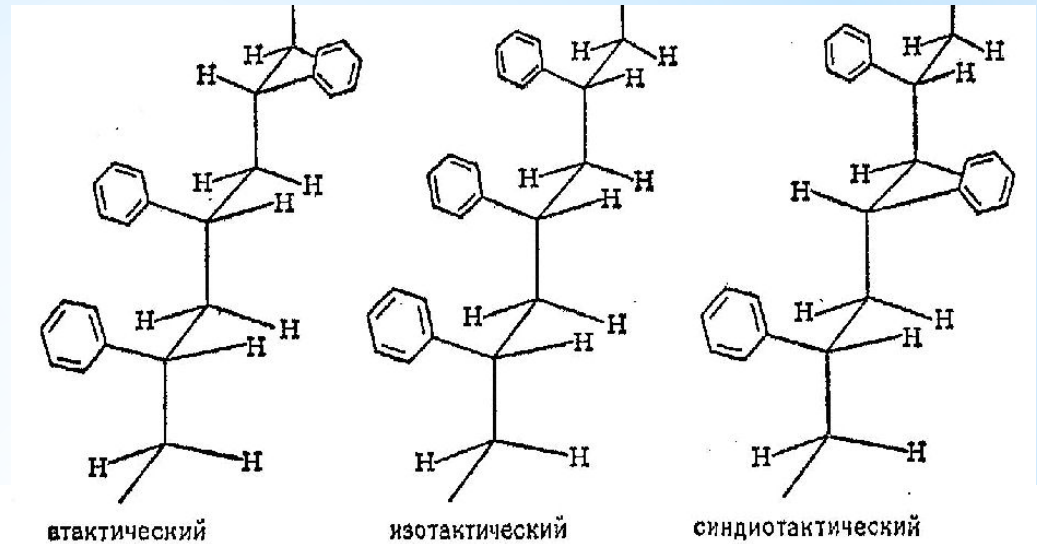


* Алынуы



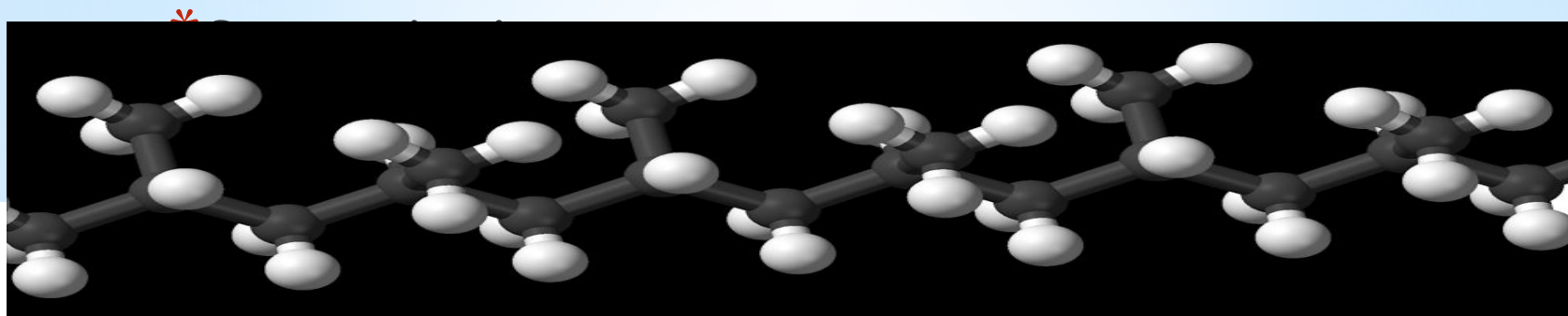
Молекулалық құрылымы бойынша негізгі үш топқа бөліп қарастырамыз:

- * изотактикалық
- * синдиотактикалық
- * атактикалық



* Молекулалық құрылымы

- *Химиялық берік материал
- *Ескіруге қатты бейім
- *Агрессивті ортада шытынауы өте төмен қабілетті



***Химиялық қасиеттері**

- * Полипроленнің молекулалық құрылымы түзу сызықты болып келеді.
- * Полипропилен бөлме температурасында жиі қолданылатын еріткіштерде ериді, ал жоғары температурада ароматты және хлорлы көмірсутектерде ериді. Көптеген реагенттерге, мысалы, қышқылдарға, негіздерге төзімді.

Қайта өңдеудің негізгі тәсілдері:

- * Экструзия әдісімен формалау
- * вакуум
- * пневмоформалау
- * Қысымда құю



* **Қайта өңдеу**

* Шикізат және өндіріс

Бүгінгі таңда пропиленнен алынатын орамдарды өндіру үшін көптеген өндірушілер екіншілік қайта өңдеу шикізат өнімдерін қолданады. Екіншілік қайта өңделген өнімдерге қосымша характеристикалық қасиеттерге келтіру үшін өндіру процесс кезінде әртүрлі қосымша үстемелер қосады. Мысалы, стабилизаторлар.

Полипропилен мына салаларда кең қолданысқа ие:

*Талшық , қабықша, құбыр алуда

*антикоррозиялық материал

*Машина құрастыру

*электроника

*Медицинада

*Полипропилен полимерлер арасында 2 орынға ие.

***Қолданылуы**



*Қайта өңдеу

