



Раздел 5 Химические процессы

Тема 5.1. Основы ведения химических процессов

1. Опишите классификацию химических реакций.

2. Продолжите предложение.

Под скоростью химической реакции понимают _____

3. Дополните понятия.

Степень превращения _____

Выход продукта _____

Фиктивное время реакции _____

4. Как влияет повышение температуры на степень превращения для:

экзотермических реакций _____

эндотермических реакций _____

5. По графику определите области реакции, влияние температуры в данном интервале на скорость реакции, укажите параметры, увеличивавшие скорость реакции.

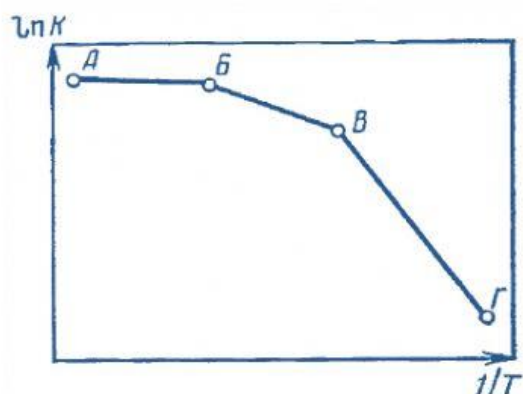


Рисунок 1- Зависимость константы скорости реакции от температуры при определении лимитирующей стадии процесса

Участок **АБ**- _____

Участок **БВ**- _____

Участок **ВГ** - _____
