Составила тест учитель химии и биологии Хамзина Гульжан Минуллаевна.

Р.Казахстан

Маржанбулакская средняя школа

Актюбинской области

Контрольная работа для 10 класса

«Закономерности протекания химической реакции»

1-уровень

1. Дайте определение следующим понятий: фаза, гомогенная система , гетерогенная система

2. Что такое катализ?

3. Какие факторы оказывают существенное влияние на скорость гомогенной и гетерогенной реакций?

4. Что такое энергия активации?

2- уровень

1. Напишите выражение константы равновесия для следующих реакций:

SO2+O2= SO3

NO+ O2= NO2

N2O+ 2H2O=NH4NO2

1. По каким признакам можно определить состояние наступления химического равновесия?
2. Написать выражения действующих масс для реакции :

2NО(г)+ Cl2(г)= 2NОCl(г)

3- уровень

1. Температурный коэффициент скорости реакции равен 2,8 . Во сколько раз возрастет скорость реакции при повышении температуры от 20до 75°С?

Самостоятельная работа № 4

Тема « Закономерности протекания химической реакции» 10 «б» класс

1-уровень

1. Дайте определение следующим понятий: фаза, гомогенная система , гетерогенная система

2. Что такое катализ?

3. Какие факторы оказывают существенное влияние на скорость гомогенной и гетерогенной реакций?

4. Что такое энергия активации?

2- уровень

1. Напишите выражение константы равновесия для следующих реакций:

SO2+O2= SO3

NO+ O2= NO2

N2O+ 2H2O=NH4NO2

1. По каким признакам можно определить состояние наступления химического равновесия?
2. Написать выражения действующих масс для реакции :

2NО(г)+ Cl2(г)= 2NОCl(г)

3- уровень

1. Температурный коэффициент скорости реакции равен 2,8 . Во сколько раз возрастет скорость реакции при повышении температуры от 20до 75°С?