**СКОРОСТЬ РЕАКЦИИ И ЕЕ ЗАВИСИМОСТЬ ОТ РАЗЛИЧНЫХ ФАКТОРОВ.**

**2ответа**

**1.**Из предложенного перечня внешних воздействий выберите два воздействия, которые приводят к уменьшению скорости реакции этилена с водородом.

1) понижение температуры

2) увеличение концентрации этилена

3) использование катализатора

4) уменьшение концентрации водорода

5) повышение давления в системе

**2.**Из предложенного перечня внешних воздействий выберите два воздействия, которые приводят к увеличению скорости реакции метанола с пропионовой кислотой.

1) повышение температуры

2) понижение давления

3) понижение температуры

4) использование сильной неорганической кислоты в качестве катализатора

5) облучение ультрафиолетовым светом

**3.**Скорость прямой реакции

N2 + 3H2 ↔ 2NH3 + Q

возрастает при:

1) увеличении концентрации азота

2) уменьшении концентрации азота

3) увеличении концентрации аммиака

4) уменьшении концентрации аммиака

5) повышении температуры

**4.**Из предложенного перечня внешних воздействий выберите два воздействия, от которых не зависит скорость реакции

2C(тв) + CO2(г) → 2CO(г)

1) степень измельчения угля

2) температура

3) количество угля

4) концентрация CO

5) концентрация CO2

**5.**Из предложенного перечня внешних воздействий выберите два воздействия, при которых скорость реакции

2CaO(тв) + 3С(тв) → 2CaC2(тв) + CO2(г)↑

возрастает.

1) повышение концентрации CO2

2) понижение температуры

3) повышение давления

4) повышение температуры

5) степень измельчения CaO

**6.**Из предложенного перечня внешних воздействий выберите два воздействия, которые не оказывают влияния на скорость реакции

HCOOCH3(ж) + H2O(ж) → HCOOH(ж) + CH3OH(ж).

1) изменение концентрации HCOOCH3

2) использование катализатора

3) повышение давления4) повышение температуры5) изменение концентрации HCOOH