1.В системе

CO2(г)+ C(тв)= 2CO(г) Q

смещение химического равновесия вправо произойдёт при

1) использовании катализатора

2) повышении температуры

3) уменьшении концентрации исходных веществ

4) увеличении давления.

2. В системе

N2(г)+ O2(г)=2NO(г) Q

химическое равновесие **не смещается** при

1) повышении температуры

2) увеличении концентрации NO

3) увеличении концентрации O2

4) повышении давления

3. На скорость химической реакции

Zn + CuCl2 = ZnCl2 + Cu

**не оказывает** влияния увеличение

1) температуры

2) давления

3) концентрации раствора CuCl2

4) площади поверхности соприкосновения реагирующих веществ

4.В какой системе изменение давления **не приведёт** к смещению химического

равновесия?

1) CO(г) + Cl2(г) = COCl2(г)

2) 2CO(г) + O2(г) = 2CO2(г)

3) H2(г) + I2(г) =2HI(г)

4) N2(г) + 3H2(г) =2NH3(г)

5. Для увеличения скорости химической реакции

2AgNO3(тв) = 2Ag(тв) + O2(г) + 2NO2(г)

необходимо

1) повысить температуру

2) понизить давление в системе

3) повысить давление в системе

4) понизить температуру

6. При увеличении давления повышается скорость реакции между

1) Fe и H2SO4 (р-р)

2) Zn и HCl (p-p)

3) NH3 и O2

4) BaCl2 (p-p) и H2SO4 (p-p)

7. Для увеличения скорости химической реакции

2AgNO3(тв) = 2Ag(тв) + O2(г) + 2NO2(г)

необходимо

1) повысить давление в системе

2) понизить давление в системе

3) понизить температуру

4) повысить температуру

8. При увеличении давления повышается скорость реакции между

1) BaCl2 (p-p) и H2SO4 (p-p)

2) Zn и HCl (p-p)

3) NH3 и O2

4) Fe и H2SO4 (р-р)

9. C наименьшей скоростью при комнатной температуре взаимодействуют

1) Cu и О2

2) CaCO3 и HCl (р-р)

3) Fe и HCl (p-p)

4) NaOH (p-p) и HCl (p-p)