|  |
| --- |
| 1. Внимание: График по практической пока НЕ СТРОИМ!
 |
| 1. Задания из ЕГЭ (выбираем правильный ответ):
 |
| С наибольшей скоростью при комнатной температуре протекает реакция между |
| Zn  и  CH3COOH( р- р) | Cu (OH )2  и  HCl (р-р) | AgNO3 (р-р)  и  NaCl (р-р) | Cu   и  H2SO4 (конц.) |
| Изменение давления не влияет на скорость реакции между |
| H2 и Cl2 | Al и S | CO и O2 | N2 и H 2 |
| Химическое равновесие в системе 2CO(г)  CO2(г) + C(тв) + 173 кДж смещается в сторону продуктов реакции при |
| использовании катализатора | понижении давления | повышении температуры | повышении давления |
| Химическое равновесие с системе N2(r) + O2(r)  2NO(г) – *Q* не смещается при |
| добавлении кислорода | понижении температуры | понижении давления | увеличении концентрации NO |
| В какой системе при повышении давления химическое равновесие сместится в сторону образования продуктов реакции? |
| 2NOCl (г) ⇄  2NO (г) + Cl2(г) | C( тв) + O2 (г) ⇄  CO2 (г) | N2 (г) + O2 (г) ⇄  2NO (г) | N2 (г) + 3H2 (г) ⇄    2NH3 (г) |
| Какая соль не подвергается гидролизу? |
| ацетат натрия | сульфат натрия | карбонат натрия | сульфит натрия |