**Контрольная работа**

**Химические реакции. Гидролиз**

1. Что такое тепловой эффект реакции? Какую реакцию называют гомогенной?

2.Кикие факторы влияют на скорость химической реакции?

3. Установите со­от­вет­ствие

|  |
| --- |
|  |
|

|  |  |
| --- | --- |
| УРАВНЕНИЕ РЕ­АК­ЦИИ | НАПРАВЛЕНИЕ СМЕЩЕНИЯХИМИЧЕСКОГО РАВНОВЕСИЯ |
|  А. https://ege.sdamgia.ru/formula/a6/a6e76b886bf2fd91eeef0ad8579e0b50p.png Б.https://ege.sdamgia.ru/formula/a9/a96fb9876654da010f0026984726ded5p.png В.https://ege.sdamgia.ru/formula/33/33f6f3f5792a4d07938d55a8ad124c29p.png Г.https://ege.sdamgia.ru/formula/b5/b51f1b456a9c6dc4a848e9f0bd8fda57p.png | 1) в сто­ро­ну про­дук­тов реакции2) в сто­ро­ну ис­ход­ных веществ3) прак­ти­че­ски не смещается |

 |
| 4. Записать полное ионное и сокращенное уравнение, для реакции: K2CO3 +H2SO4 = |

5.Что называют термохимическим уравнением ?Гетерогенная реакция - это.....

6.Записать ионное уравнение

AgNO3 + Al(NO3) =

7. Неэлектролитом является:
 а) гидроксид натрия (р-р);
 б) оксид кремния(IV);
 в) хлорид натрия (р-р);
 г) азотная кислота.

8. Какие вещества при диссоциации образуют катионы металла?
 а) кислоты;
 б) оксиды;
 в) соли;
 г) основания.