**13.04. Домашнее задание по химии 19 группа. Машанова М.В.**

**Тема: скорость химических реакций.**

**Выполните задания. (При возникновении трудностей пересмотрите видео из прошлого домашнего задания)**

1. Чему равна скорость химической реакции, если при взаимодействии водорода с кислородом начальная концентрация водорода была 5 моль/л, а через 50 секунд стала 0,5 моль/л?

|  |  |
| --- | --- |
|  | 0,09 |
|  | 0,08 |
|  | 0,11 |
|  | 0,10 |

2.Выберите металлы, взаимодействующие с водой при комнатной температуре.



Na



Ag



K



Cu



Fe

3.Скорость химической реакции Cu(OH)2 + 2H+ → Cu2+ + 2H2O зависит от:



Концентрации ионов меди



Концентрации ионов водорода



Природы взятой кислоты



Температуры

4.Установите соответствие между фактором и влиянием на скорость химической реакции.

Уменьшение температуры

Введение катализатора

Увеличение массы вещества

Измельчение вещества

Увеличение концентрации исходных веществ

Уменьшает скорость химической реакции

Не влияет

Увеличивает скорость химической

5.Если температурный коэффициент химической реакции равен 3, то для увеличения её скорости в 9 раз температуру необходимо увеличить на  градусов.

6.Выберите факторы, не оказывающие влияния на скорость химической реакции между цинком и серной кислотой.



Концентрация кислоты



Температура



Уменьшение массы цинка



Измельчение цинка



Давление