

-25.09.2025- В центре «Точка роста» на уроке химии по теме "Скорость химических реакций" обучающиеся наглядно посмотрели как влияют различные факторы на скорость химических реакций. Мы смогли увидеть:

1. Как металлы могут с разной скоростью взаимодействовать с фосфорной и азотной кислотами;
2. Как температура влияет на скорость химической реакции. Сделали вывод, что для эндотермических реакций хорошо сказывается повышение температуры, а для экзотермических реакций понижение температуры;
3. Наглядно посмотрели, как катализатор позволяет увидеть те реакции, которые протекают настолько медленно, что не видны глазу;
4. Посмотрели разницу во взаимодействии цинка с разбавленной азотной кислотой и с концентрированной. Даже одна капля концентрированной кислоты позволяет сделать вывод, что с ней реакция идёт намного активнее;
5. Сделали вывод о том, что чем больше будет площадь твёрдого объекта, тем быстрее будет его взаимодействие с другими веществами.





