09.11.2024г.

М1-24 «Химия» Тема: « Химическая кинетика. Скорость химической реакции».

Задачи:

1. Знать, что такое средняя скорость химических реакций, и от каких факторов зависит скорость химических реакций.
2. Уметь решать и оформлять задачи на правило Вант-Гоффа и на определение скорости химической реакции.
3. Оформить самостоятельное решение задач.

Ход работы:

1. Составить конспект по презентации: hthttps://infourok.ru/algoritm-resheniya-zadach-po-teme-skorost-himicheskih-reakciy-3719021.html. План:

- выражение скорости реакции;

- единицы измерения скорости реакции;

- Правило Вант – Гоффа и математическая запись;

-факторы, влияющие на скорость химической реакции (температура, концентрация, катализатор и т.д.).

2) Разобрать решение и оформление задач по скорости химических реакций:

tps://infourok.ru/prezentaciya-po-himii-na-temu-skorost-himicheskoy-reakcii-3746714.html. Оформить в тетради.

1. Самостоятельное решение задач:

1. Как изменится скорость гомогенной реакции при повышении температуры от 27°C до 57°C при температурном коэффициенте, равном трем?

2. Самая высокая скорость реакции между реакциями:

N2(г) + H2(г)Zn(тв.) + HCl(р-р.)NaOH (р-р.) и HBr(р-р.)Zn + S(тв.)

3. С увеличением концентрации вещества скорость реакции

УменьшаетсяНе изменяетсяУвеличиваетсяСначала уменьшается, затем увеличивается, пояснить

4. Кто из металлов быстрее прореагирует с водой? Почему.

AlKLiNa

.

Работу сдать на следующем уроке химии или на консультации кааб.302.