

10 клас. Хімія.

9 жовтня

Тема: Практична робота №3 Вплив різних чинників на швидкість хімічних реакцій

Відео уроку: <https://www.youtube.com/watch?v=BsdYAqWrCa0>

Записати у зошит таблицю

№ п/п	Дослід	Взяли речовини для реакції	Спостерігали	Рівняння реакцій
1.	Залежність швидкості хімічної реакції від концентрації речовин.	Гранули цинку, концентрована хлоридна кислота, 10% хлоридна кислота.	В пробірці де концентрована хлоридна кислота реакція відбувається швидше.	$\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
2.	Вплив температури на швидкість хімічної реакції.	Гранули цинку, кімнатної температури сульфатна кислота та підігріта до 50°C сульфатна кислота.	В пробірці де підігріта сульфатна кислота водень виділяється інтенсивніше.	$\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$
3.	Вплив площі контакту реагентів на швидкість хімічної реакції.	Гранули та порошок цинку, хлоридна кислота.	В пробірці де знаходиться порошок цинку реакція відбувається інтенсивніше.	$\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$

Висновок: На швидкість хімічної реакції впливає:

1. Концентрація – збільшення концентрації реагенту підвищує швидкість хімічної реакції;
2. Температура – при підвищенні температури швидкість хімічної реакції зростає;
3. Площа контакту реагентів – чим краще подрібнені речовини, тим вища швидкість хімічної реакції.

Домашнє завдання: переписати у зошит таблицю

Результати. зробити фото виконаного завдання в зошиті, надіслати на електронну пошту

ider10115@gmail.com

на Viber 093 963 77 01

Термін виконання: до наступного уроку

Бажаю успіхів!

Дякую!