

Лабораторний дослід №10

ТЕМА. Виявлення чинників, що впливають на швидкість хімічної реакції.

Мета: за допомогою хімічного експерименту встановити вплив концентрації і температури на швидкість реакції

Обладнання та матеріали: р. HCl, р. H_2SO_4, к. H_2SO_4, ошурки Mg, гранули Zn, ошурки та порошок Fe, ошурки Cu; пробірки, штатив для пробірок.

Хід роботи.

I. Вплив природи реагентів на швидкість хімічної реакції.				
№ пробірки	Реагенти		Спостереження	Рівняння хімічної реакції
	метал	кислота		
1				
2				
3				
4				

II. Вплив площі поверхні контакту реагентів на швидкість хімічної реакції				
№ пробірки	Реагенти		Спостереження	Рівняння хімічної реакції
	метал	кислота		

LIVEWORKSHEETS

1				
2				

III. Вплив концентрації реагентів на швидкість хімічної реакції				
№ пробірки	Реагенти		Спостереження	Рівняння хімічної реакції
	метал	кислота		
1				
2				

IV. Вплив температури на швидкість хімічної реакції				
№ пробірки	Реагенти		Спостереження	Рівняння хімічної реакції
	метал	кислота		
$1 + t^0$				
2				

Висновок.

Які чинники впливають на швидкість хімічної реакції?

LIVEWORKSHEETS