

■ Загальні способи добування оксидів, основ, кислот і солей ■



Складаємо разом опорний конспект

Способи добування оксидів



Робота з підручником

1. Користуючись текстом підручника, схарактеризуйте три способи добування оксидів.

Спосіб добування	Приклади рівнянь реакцій

Способи добування основ

1. Користуючись текстом підручника, схарактеризуйте способи добування основ.

Спосіб добування	Приклади рівнянь реакцій
а) лугів	
б) нерозчинних основ	

Способи добування кислот

1. Користуючись текстом підручника, схарактеризуйте способи добування кислот.

Спосіб добування	Приклади рівнянь реакцій
а) безоксигенових кислот	
б) оксигеновмісних кислот	

Способи добування солей

1. Користуючись текстом підручника, схарактеризуйте способи добування солей.

Спосіб добування	Приклади рівнянь реакцій
1. Користуючись текстом підручника, охарактеризуйте спосіб добування основ	
2. Закінчіть рівняння реакцій	
	а) лугів
	б) нерозчинних основ
	Варіанти рівнянь реакцій
	$\text{BaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ba(OH)}_2$ $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$ $\text{Cu(OH)}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$