Негіздер

Түрі	Мысалдар
Сілтілер (суда ериді)	LiOH, NaOH, KOH, $\mathrm{Ca(OH)_2}$, $\mathrm{Ba(OH)_2}$
Суда ерімейтін	$\mathrm{Cu(OH)_2}$, $\mathrm{Fe(OH)_3}$, $\mathrm{Mg(OH)_2}$
Амфотерлі гидроксидтер	$\mathrm{Zn(OH)_2}$, $\mathrm{Al(OH)_3}$, $\mathrm{Be(OH)_2}$

① Сілті + қышқыл (бейтараптану)

$$\mathrm{NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O}$$

② Сілті + қышқылдық оксид

$$\mathrm{Ca(OH)_2 + CO_2 \rightarrow CaCO_3\downarrow + H_2O}$$

③ Сілті + тұз

$$\mathrm{2NaOH + CuSO_4 \rightarrow Cu(OH)_2\downarrow + Na_2SO_4}$$

④ Ерімейтін негіздің айырылуы

$$\mathrm{Cu(OH)_2 \xrightarrow{t} CuO + H_2O}$$

© 2026 walls.kz. Мектептер мен мұғалімдерге тегін. Коммерциялық басып шығару және сату — тек құқық иесімен шарт бойынша.

Основания

Вид	Примеры
Щёлочи (растворимые)	LiOH, NaOH, KOH, $\mathrm{Ca(OH)_2}$, $\mathrm{Ba(OH)_2}$
Нерастворимые	$\mathrm{Cu(OH)_2}$, $\mathrm{Fe(OH)_3}$, $\mathrm{Mg(OH)_2}$
Амфотерные гидроксиды	$\mathrm{Zn(OH)_2}$, $\mathrm{Al(OH)_3}$, $\mathrm{Be(OH)_2}$

① Щёлочь + кислота (нейтрализация)

$$\mathrm{NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O}$$

② Щёлочь + кислотный оксид

$$\mathrm{Ca(OH)_2 + CO_2 \rightarrow CaCO_3\downarrow + H_2O}$$

③ Щёлочь + соль

$$\mathrm{2NaOH + CuSO_4 \rightarrow Cu(OH)_2\downarrow + Na_2SO_4}$$

④ Разложение нерастворимого основания

$$\mathrm{Cu(OH)_2 \xrightarrow{t} CuO + H_2O}$$

© 2026 walls.kz. Бесплатно для школ и учителей. Коммерческая печать и продажа — только по договору с правообладателем.

Негіздер

Основания

Түрі Вид	**Мысалдар** Примеры
Сілтілер (суда ериді) Щёлочи (растворимые)	$\mathrm{LiOH},\ \mathrm{NaOH},\ \mathrm{KOH},\ \mathrm{Ca(OH)_2},\ \mathrm{Ba(OH)_2}$
Суда ерімейтін Нерастворимые	$\mathrm{Cu(OH)_2},\ \mathrm{Fe(OH)_3},\ \mathrm{Mg(OH)_2}$
Амфотерлі гидроксидтер Амфотерные гидроксиды	$\mathrm{Zn(OH)_2},\ \mathrm{Al(OH)_3},\ \mathrm{Be(OH)_2}$

① Сілті + қышқыл (бейтараптану)

Щёлочь + кислота (нейтрализация)

$$\mathrm{NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O}$$

② Сілті + қышқылдық оксид

Щёлочь + кислотный оксид

$$\mathrm{Ca(OH)_2 + CO_2 \rightarrow CaCO_3\downarrow + H_2O}$$

③ Сілті + тұз

Щёлочь + соль

$$\mathrm{2NaOH + CuSO_4 \rightarrow Cu(OH)_2\downarrow + Na_2SO_4}$$

④ Ерімейтін негіздің айырылуы

Разложение нерастворимого основания

$$\mathrm{Cu(OH)_2 \xrightarrow{t} CuO + H_2O}$$

© 2026 walls.kz. Мектептер мен мұғалімдерге тегін / Бесплатно для школ и учителей. Коммерциялық басып шығару және сату — тек құқық иесімен шарт бойынша / Коммерческая печать и продажа — только по договору с правообладателем.