

Обери формули основ

- ☐ Pb(OH)_2
- ☐ Al_2O_3
- ☐ Cu(OH)_2
- ☐ $\text{Cu(NO}_3)_2$
- ☐ RbOH
- ☐ Sr(OH)_2
- ☐ H_3PO_4
- ☐ Ni(OH)_2

ОСНОВИ

Обери забарвлення індикаторів в розчинах лугів, перетягнувши кольоровий елемент до відповідної пробірки.



Визнач характер основи

- NaOH
- Cu(OH)_2
- Ba(OH)_2
- KOH
- Fe(OH)_2
- Mg(OH)_2
- LiOH
- Ca(OH)_2

З'єднайте лінією формулу основи з її назвою

CuOH	калій гідроксид
KOH	ферум(III)гідроксид
Ag(OH)_2	купрум(II)гідроксид
Fe(OH)_3	аргентум(II)гідрокси
Cu(OH)_2	купрум(I)гідроксид
Fe(OH)_2	кальцій гідроксид
Ca(OH)_2	ферум(II)гідроксид
AgOH	барій гідроксид
Ba(OH)_2	аргентум(I)гідроксид

Розв'яжи задачі,

впиши відповідь (тільки число)

Маса 0,2 моль натрій гідоксиду

Маса 2 моль купрум(II)гідроксиду

Кількість речовини кальцій гідроксиду масою 740 грам

Яка маса $2,408 \cdot 10^{24}$ молекул калій гідроксиду

Кількість речовини кальцій гідроксиду, що містить $3,01 \cdot 10^{24}$ молекул

Закінчи рівняння реакцій, перетягнувши картки з формулами на відповідні місця

Na_2O

NaAlO_2

SO_3

H_2SO_4

CuO

Na_2SO_4

$2\text{NaOH} + \boxed{} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O};$

$2\text{NaOH} + \boxed{} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O};$

$2\text{NaOH} + \text{CuSO}_4 = \boxed{} + \text{Cu(OH)}_2;$

$\text{Cu(OH)}_2 \xrightarrow{t} \boxed{} + \text{H}_2\text{O};$

$\boxed{} + \text{SO}_3 = \text{Na}_2\text{SO}_4;$

$\text{NaOH} + \text{Al(OH)}_3 = \boxed{} + 2\text{H}_2\text{O};$