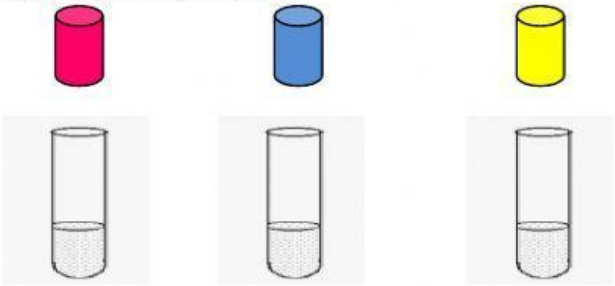
ОСНОВИ

Обери формули основ

- $Pb(OH)_2$
- Al_2O_3
- $Cu(OH)_2$
- $Cu(NO_3)_2$
- $RbOH$
- $Sr(OH)_2$
- H_3PO_4
- $Ni(OH)_2$

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



лакмус | метилоранж | фенолфталеїн

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

$2NaOH + ____ = Na_2SO_4 + H_2O;$

$Cu(OH)_2 \xrightarrow{t} ____ + H_2O;$

$2NaOH + ____ = Na_2SO_4 + 2H_2O;$

$____ + SO_3 = Na_2SO_4;$

$2NaOH + CuSO_4 = ____ + Cu(OH)_2;$

$NaOH + Al(OH)_3 = ____ + 2H_2O;$

LIVEWORKSHEETS