КЛАСИ НЕОРГАНІЧНИХ СПОЛУК

Складіть генетичний ряд із запропонованих сполук, перетягнувши формули речовин у відповідні місця

Cu → [ ] → [ ] → [ ]

$CuCl_2$ | $Cu(OH)_2$ | CuO

Встановіть відповідність між схемою реакції та її назвою

$CuO + 2HCl = CuCl_2 + H_2O$	окислення
$CaCO_3 = CaO + CO_2$	приєднання
$SO_3 + H_2O = H_2SO_4$	заміщення
$C_2H_4 + 3O_2 = 2CO_2 + 2H_2O$	розкладу
$Zn + FeCl_2 = ZnCl_2 + Fe$	обміну

Встановіть відповідність між реагентами та продуктами реакції

$CO_2 + NaOH \rightarrow$	$CaCl_2 + H_2O + CO_2$
$FeO + HNO_3 \rightarrow$	$Fe(NO_3)_3 + H_2O$
$Fe_2O_3 + HNO_3 \rightarrow$	$Na_2CO_3 + H_2O$
$CuCl_2 + NaOH \rightarrow$	$Fe(NO_3)_2 + H_2O$
$CaCO_3 + HCl \rightarrow$	$CuSO_4 + H_2O$
$CaO + HCl \rightarrow$	$NaCl + Cu(OH)_2$
$Cu(OH)_2 + H_2SO_4 \rightarrow$	$NaCl + CaCO_3$
$CaCl_2 + Na_2CO_3 \rightarrow$	$CaCl_2 + H_2O$

Оберіть правильні твердження

1. Нерозчинні основи не можна добути взаємодією основного оксиду з водою.

2. Реакція між основою і кислотою це реакція заміщення.

3. При нагріванні нерозчинної основи розкладу відбувається реакція розкладу.

4. Всі метали взаємодіють з кислотами.

5. Ортофосфатну кислоту можна добути в результаті розчинення у воді фосфор(V)оксиду.

6. Реакція між купрум(II)сульфатом і натрій хлоридом не відбувається.

7. Кислоти змінюють забарвлення ламусу на синє.

8. Реакції між металами і солями належать до реакцій заміщення.

LIVEWORKSHEETS