

# Генетическая связь между классами неорганических веществ

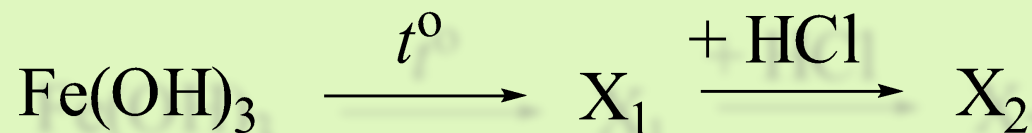
**А13**

**В5**



# A13-6-2009

В схеме превращений

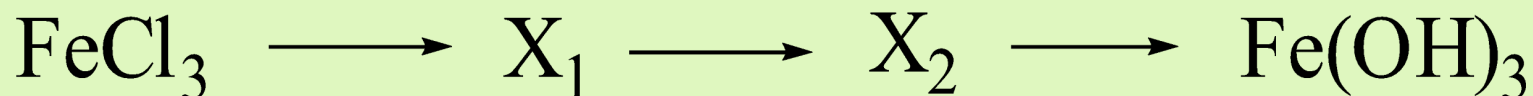


веществом «X<sub>2</sub>» является

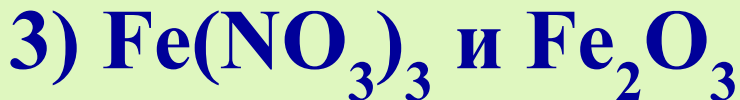
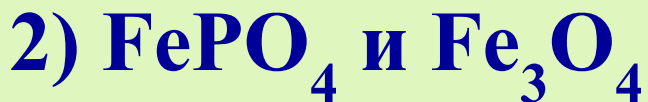
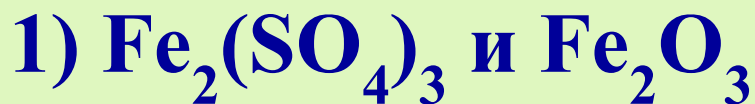
- 1) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- 2) FeO
- 3) FeCl<sub>3</sub>
- 4) FeCl<sub>2</sub>

# A13-2-2009

В схеме превращений

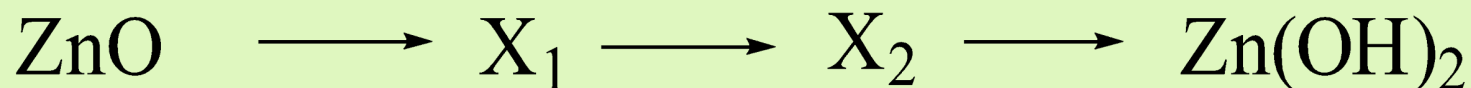


веществами « $X_1$ » и « $X_2$ » могут быть  
соответственно



# A13-4-2009

В схеме превращений

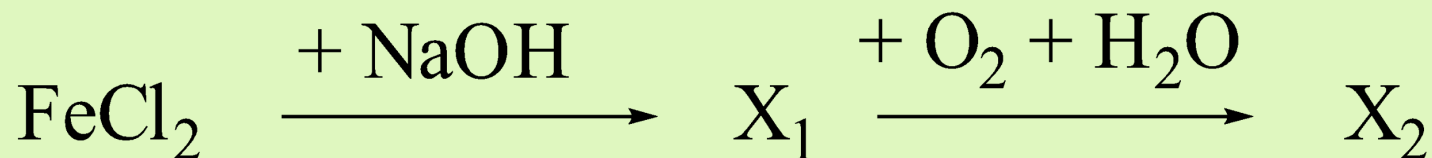


веществами « $\text{X}_1$ » и « $\text{X}_2$ » могут быть  
соответственно

- 1)  $\text{Zn(OH)}_2$  и  $\text{ZnCl}_2$
- 2)  $\text{Zn(OH)}_2$  и  $\text{ZnSO}_4$
- 3)  $\text{ZnCl}_2$  и  $\text{ZnSO}_4$
- 4)  $\text{ZnCl}_2$  и  $\text{ZnO}$

# A13-1-2009

В схеме превращений

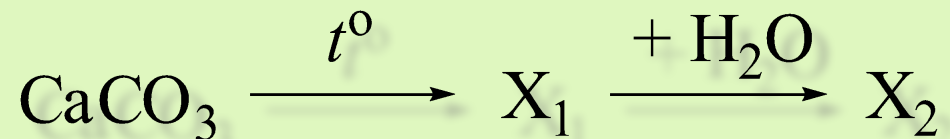


веществом «X<sub>2</sub>» является

- 1) FeO
- 2) Fe(OH)<sub>2</sub>
- 3) FeCl<sub>2</sub>
- 4) Fe(OH)<sub>3</sub>

# A13-3-2009

В схеме превращений

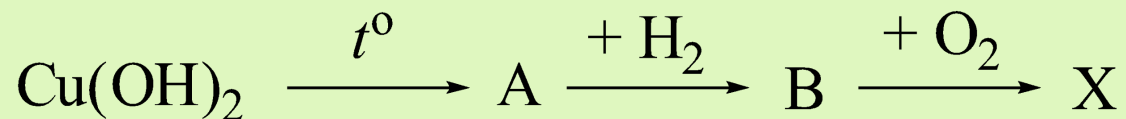


веществом «X<sub>2</sub>» является

- 1) **CaO**
- 2) **Ca(OH)<sub>2</sub>**
- 3) **Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>**
- 4) **CaH<sub>2</sub>**

# A13-5-2009

В схеме превращений

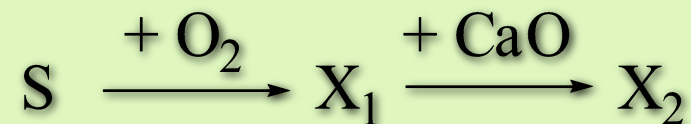


веществом «X» является

- 1) **CuO**
- 2) **Cu**
- 3) **Cu(OH)<sub>2</sub>**
- 4) **CuCl<sub>2</sub>**

# A13-2009-1

- В схеме превращений



веществом « $\text{X}_2$ » является

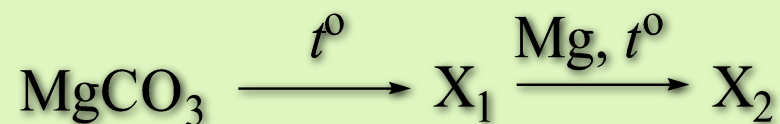
- 1) сульфит калия
- 2) сульфат кальция
- 3) сульфид кальция
- 4) сульфит кальция





# A13-2009-2

- В схеме превращений



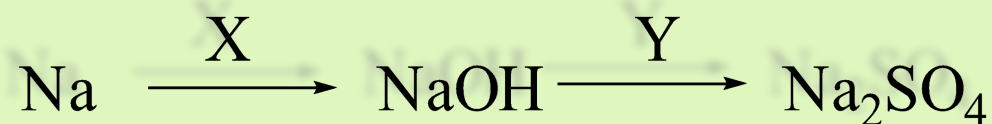
веществом « $\text{X}_2$ » является

- 1) углерод
- 2) оксид углерода (II)
- 3) оксид углерода (IV)
- 4) карбонат магния



# A13-2009-3

- В схеме превращений



веществами «X» и «Y» являются:

- 1) X –  $\text{Ba}(\text{OH})_2$  и Y –  $\text{SO}_3$
- 2) X –  $\text{H}_2\text{O}$  и Y –  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 3) X –  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  и Y –  $\text{K}_2\text{SO}_4$
- 4) X –  $\text{H}_2\text{O}$  и Y –  $\text{CaSO}_4$



# A13-2009-4

- В схеме превращений



веществами «X» и «Y» являются:

- 1) X –  $\text{Cl}_2$  и Y –  $\text{AgNO}_3$
- 2) X –  $\text{NaCl}$  и Y –  $\text{AgNO}_3$
- 3) X –  $\text{HCl}$  и Y –  $\text{Ag}$
- 4) X –  $\text{Cl}_2$  и Y –  $\text{Ag}_2\text{S}$



# B5-2009-1

Установите соответствие между формулами двух веществ и названием реагента, с которым они могут взаимодействовать

## ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ    НАЗВАНИЕ РЕАГЕНТА

- |  |                           |
|--|---------------------------|
| А) $\text{HBr}$ и $\text{NaI}$                           | 1) гидроксид калия        |
| Б) $\text{BaCl}_2$ и $\text{Cu}(\text{OH})_2$            | 2) серная кислота (разб.) |
| В) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ и $\text{Zn}(\text{OH})_2$ | 3) хлор                   |
| Г) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ и $\text{HNO}_3$           | 4) нитрат натрия          |
|  | 5) сульфид свинца (II)    |
|  | 6) медь                   |

# B5-2009-2

Установите соответствие между формулами двух веществ и названием реагента, с которым они могут взаимодействовать.

## ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ

А)  $\text{NaOH}$  и  $\text{Be}(\text{OH})_2$

Б)  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$  и  $\text{ZnCl}_2$

В)  $\text{BaCl}_2$  и  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ ,

Г)  $\text{K}_2\text{CO}_3$  и  $\text{Na}_2\text{SO}_3$

## НАЗВАНИЕ РЕАГЕНТА

1) сульфат калия

2) ацетат натрия

3) бромоводородная кислота

4) оксид азота (II)

5) гидроксид калия

6) медь

# B5-2009-3

Установите соответствие между названием вещества и формулами реагентов, с каждым из которых оно может взаимодействовать.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА

ФОРМУЛЫ РЕАГЕНТОВ

А) магний

1)  $O_2$ ,  $HCl$ ,  $SiO_2$

Б) хлор

2)  $H_2$ ,  $Mg$ ,  $Ca(OH)_2$

В) азот

3)  $Ca$ ,  $N_2$ ,  $O_2$

Г) цинк

4)  $O_2$ ,  $Ca$ ,  $Li$

5)  $NaOH$ ,  $O_2$ ,  $CuSO_4$