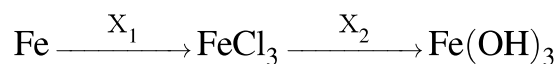


1. В схеме превращений



веществами  $\text{X}_1$  и  $\text{X}_2$  являются соответственно

- 1)  $\text{Cl}_2$  и  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 2)  $\text{CuCl}_2$  (р-р) и  $\text{NaOH}$  (р-р)
- 3)  $\text{Cl}_2$  и  $\text{NaOH}$  (р-р)
- 4)  $\text{HCl}$  и  $\text{H}_2\text{O}$

2. В схеме превращений



веществами  $\text{X}_1$  и  $\text{X}_2$  являются соответственно

- 1)  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  и  $\text{H}_2\text{O}$
- 2)  $\text{AgNO}_3$  и  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 3)  $\text{HNO}_3$  и  $\text{NaOH}$
- 4)  $\text{AgNO}_3$  и  $\text{NaOH}$

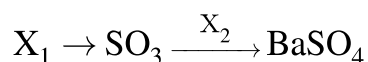
3. В схеме превращений



веществами  $\text{X}_1$  и  $\text{X}_2$  являются соответственно

- 1)  $\text{HNO}_3$  и  $\text{NaOH}$
- 2)  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  и  $\text{H}_2\text{O}$
- 3)  $\text{AgNO}_3$  и  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 4)  $\text{AgNO}_3$  и  $\text{NaOH}$

4.



веществами  $\text{X}_1$  и  $\text{X}_2$  являются соответственно

- 1)  $\text{SO}_2$  и  $\text{Ba}(\text{OH})_2$
- 2)  $\text{FeS}$  и  $\text{BaO}$
- 3)  $\text{BaS}$  и  $\text{H}_2\text{SO}_3$
- 4)  $\text{H}_2\text{S}$  и  $\text{BaCl}_2$

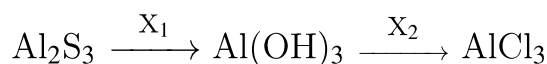
5. В схеме превращений



веществами  $\text{X}_1$  и  $\text{X}_2$  являются соответственно

- 1) KOH и  $\text{CaCO}_3$
- 2) KCl и  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- 3) KCl и CaO
- 4) KOH и  $\text{CaCl}_2$

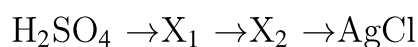
6. В схеме превращений



веществами  $\text{X}_1$  и  $\text{X}_2$  являются соответственно

- 1) KOH и NaCl
- 2)  $\text{H}_2\text{O}$  и  $\text{Cl}_2$
- 3)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  и AgCl
- 4)  $\text{H}_2\text{O}$  и HCl

7. В схеме превращений



веществами  $\text{X}_1$  и  $\text{X}_2$  являются соответственно

- 1)  $\text{K}_2\text{SO}_4$  и KCl
- 2)  $\text{Na}_2\text{S}$  и NaCl
- 3)  $\text{BaSO}_4$  и  $\text{BaCl}_2$
- 4)  $\text{BaSO}_4$  и HCl

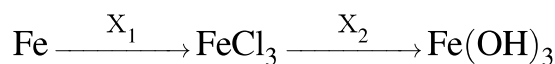
8. В схеме превращений



веществами  $\text{X}_1$  и  $\text{X}_2$  являются соответственно

- 1)  $\text{Cl}_2$  и HCl
- 2) HCl и  $\text{Cl}_2$
- 3) HCl и Fe
- 4) HCl и  $\text{ZnCl}_2$

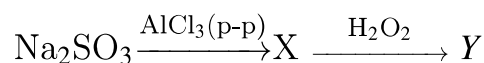
9. В схеме превращений



веществами  $X_1$  и  $X_2$  являются соответственно

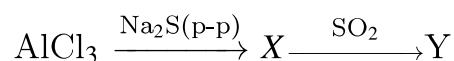
- 1)  $\text{Cl}_2$  и  $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- 2)  $\text{CuCl}_2$  (р-р) и  $\text{NaOH}$  (р-р)
- 3)  $\text{Cl}_2$  и  $\text{NaOH}$  (р-р)
- 4)  $\text{HCl}$  и  $\text{H}_2\text{O}$

10. Определите конечное вещество  $Y$  в схеме превращений:



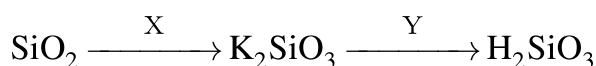
- 1)  $\text{H}_2\text{S}$
- 2)  $\text{O}_2$
- 3)  $\text{S}$
- 4)  $\text{H}_2\text{SO}_4$

11. Определите конечное вещество  $Y$  в схеме превращений:



- 1)  $\text{Na}_2\text{SO}_3$
- 2)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- 3)  $\text{S}$
- 4)  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

12. В схеме превращений



веществами  $X$  и  $Y$  являются соответственно

- 1)  $\text{KCl}$  и  $\text{H}_2\text{O}$
- 2)  $\text{KOH}$  и  $\text{HCl}$
- 3)  $\text{KOH}$  и  $\text{H}_2$
- 4)  $\text{KCl}$  и  $\text{CO}_2$

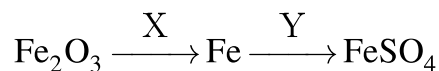
13. В схеме превращений



веществом  $X$  является

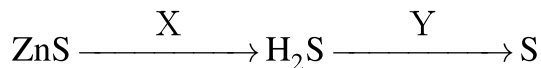
- 1) оксид алюминия
- 2) гидроксид алюминия
- 3) алюминий
- 4) хлорид алюминия (р-р)

14. Определите вещества X и Y в схеме превращений.



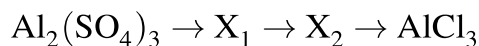
- 1)  $\text{X} \sim \text{H}_2$ ,  $\text{Y} \sim \text{SO}_3$
- 2)  $\text{X} \sim \text{C}$ ,  $\text{Y} \sim \text{CuSO}_4$
- 3)  $\text{X} - \text{Al}$ ,  $\text{Y} - \text{H}_2\text{SO}_4$  (конц.)
- 4)  $\text{X} - \text{CO}_2$ ,  $\text{Y} - \text{H}_2\text{SO}_4$  (разб.)

15. Определите вещества X и Y в схеме превращений.



- 1)  $\text{X} \sim \text{HCl}$ ,  $\text{Y} \sim \text{Cl}_2$
- 2)  $\text{X} \sim \text{H}_2$ ,  $\text{Y} \sim \text{KOH}$
- 3)  $\text{X} \sim \text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{Y} \sim \text{Mg}$
- 4)  $\text{X} \sim \text{NaOH}$ ,  $\text{Y} \sim \text{O}_2$

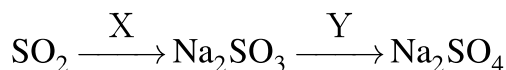
16. В схеме превращений



веществами  $\text{X}_1$  и  $\text{X}_2$  являются соответственно

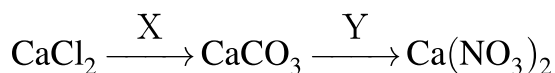
- 1)  $\text{Al}_2\text{O}_3$  и  $\text{AlPO}_4$
- 2)  $\text{AlPO}_4$  и  $\text{Al}_2(\text{SiO}_3)_3$
- 3)  $\text{Al}_2\text{S}_3$  и  $\text{Al}$
- 4)  $\text{Al}(\text{OH})_3$  и  $\text{Al}_2\text{O}_3$

17. Определите вещества X и Y в схеме превращений.



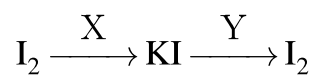
- 1)  $\text{X} \sim \text{NaNO}_3$ ,  $\text{Y} \sim \text{SO}_3$
- 2)  $\text{X} \sim \text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{Y} \sim \text{BaSO}_4$
- 3)  $\text{X} \sim \text{NaCl}$ ,  $\text{Y} \sim \text{CuSO}_4$
- 4)  $\text{X} \sim \text{NaOH}$ ,  $\text{Y} \sim \text{H}_2\text{SO}_4$

18. Определите вещества X и Y в схеме превращений.



- 1)  $\text{X} \sim \text{K}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{Y} \sim \text{HNO}_3$
- 2)  $\text{X} \sim (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ ,  $\text{Y} \sim \text{AgNO}_3$
- 3)  $\text{X} \sim \text{CO}_2$ ,  $\text{Y} \sim \text{NO}_2$
- 4)  $\text{X} \sim \text{NaHCO}_3$ ,  $\text{Y} \sim \text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

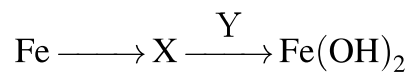
19. В схеме превращений



веществами X и Y соответственно являются

- 1) K и Cl<sub>2</sub>
- 2) KOH и HCl
- 3) KCl и Cl<sub>2</sub>
- 4) KOH и KCl

20. В схеме превращений



веществами X и Y соответственно являются

- 1) FeO и NaOH
- 2) FeSO<sub>4</sub> и KOH
- 3) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> и H<sub>2</sub>O
- 4) FeCl<sub>3</sub> и H<sub>2</sub>O