

ХЛОР И СЪЕДИНЕНИЯ НА ХЛОРА

ЗАДАЧА 1. Хлорът проявява променлива валентност. Определете валентността на хлора в дадените съединения.



ЗАДАЧА 2. Допълнете текста. .

Простото вещество на химичния елемент хлор е Хлорът е с цвят.
Той е Водородното му съединение се нарича , има строеж, а водният му разтвор е, променя цвета на лакмуса в

Речник: хлороводород, червено, отровен, неметал, молекулен, газ, солна киселина, жълто-зелен.

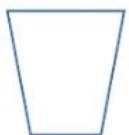
ЗАДАЧА 3. Дадена е схема на реакции с неизвестни вещества. Под всяка от дадените карти запишете кода, който ѝ съответства.



Задача 4. Допишете уравненията с характерните за солната киселина свойства и ги изравнете с подходящи коефициенти.

- 1) $\text{HCl} \longrightarrow \dots + \dots \quad \text{H}^+ \quad \text{KOH}$
- 2) $\text{K} + \text{HCl} \longrightarrow \dots + \text{H}_2 \quad \text{AgCl} \quad \text{KCl}$
- 3) $\text{HCl} + \text{Li}_2\text{O} \longrightarrow \dots + \text{H}_2\text{O} \quad \text{LiCl}$
- 4) $\text{HCl} + \dots \longrightarrow \text{KCl} + \dots \quad \text{H}_2\text{O} \quad \text{Cl}^-$
- 5) $\text{HCl} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{HNNO}_3 + \dots$

Задача 5. В три чаши има разтвори на натриева основа, солна киселина и вода. Как ќе ги разпознаете с помошта на универсален индикатор? В коя чаша кой разтвор е?



Задача 6. Кои реакции могат да протекат? Допишете уравненията и ги изравнете.

- a) $\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow \dots$
- б) $\text{HCl} + \text{I}_2 \rightarrow \dots$
- в) $\text{Cl}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow \dots$
- г) $\text{Mg} + \text{Cl}_2 \rightarrow \dots$