

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

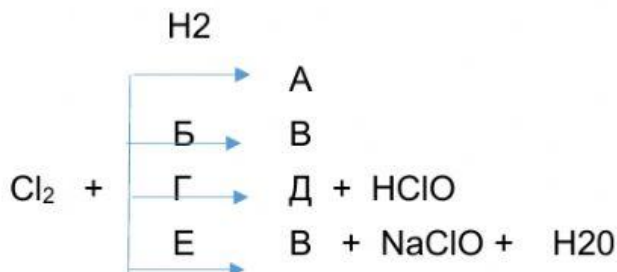
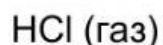
....., имастроеж, а водният му

разтвор е, променя цвета на лакмуса в

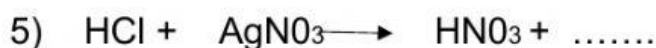
..... .

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

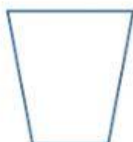
ЗАДАЧА 3. Дадена е схема на реакции с неизвестни вещества. Под всяка от дадените карти запишете кода, който ѝ съответства.



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



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



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

