

## 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

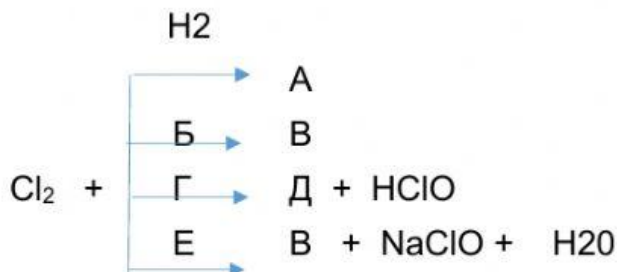
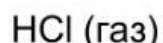
....., има .....строеж, а водният му

разтвор е ....., променя цвета на лакмуса в

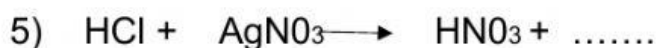
..... .

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

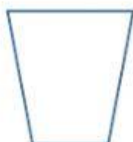
**ЗАДАЧА 3.** Дадена е схема на реакции с неизвестни вещества. Под всяка от дадените карти запишете кода, който ѝ съответства.



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



**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.

