ХЛОР И СЪЕДИНЕНИЯ НА ХЛОРА

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

HCl KCl P^3Cl_3 Cl_20_5 Cl_20_7

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 ……. .

<u>Речник:</u> 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 й съответства.

$NaOH$ HCl (газ) $NaCl$ H_20 Na HCl

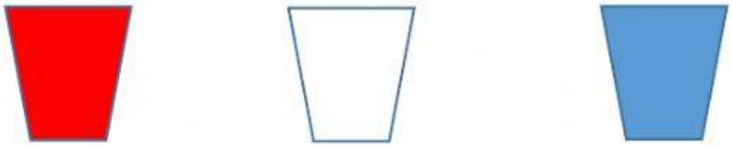
Cl_2 + $H2$ → A
Б → B
Г → Д + $HClO$
Е → B + $NaClO$ + $H20$

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

1) HCl → ……. + ... H^+ KOH
2) К + HCl → …… + H_2 $AgCl$ KCl
3) HCl + Li_20 → ..... + H_2O $LiCl$
4) HCl + …….→ KCl+ ……. $H2O$ Cl^-
5) HCl + $AgN0_3$→ $HN0_3$ + …….

LIVEWORKSHEETS

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.

а) $Na + Cl_2 \rightarrow$ . . . . .

б) $HCl + I_2 \rightarrow$ . . . . . .

в) $Cl_2 + Br_2 \rightarrow$ . . . . . .

г) $Mg + Cl_2 \rightarrow$ . . . . . .

LIVEWORKSHEETS