

Работен лист – Хлор. Прости вещества на халогенните елементи

Задача 1 Открийте верните физични свойства на хлора

при обикновени условия е в течно състояние

безцветен е и има метален блясък

жълтозелен на цвят и няма метален блясък

провежда електричен ток и топлина

при обикновени условия е газ

има остра задушлива миризма

не е пластичен

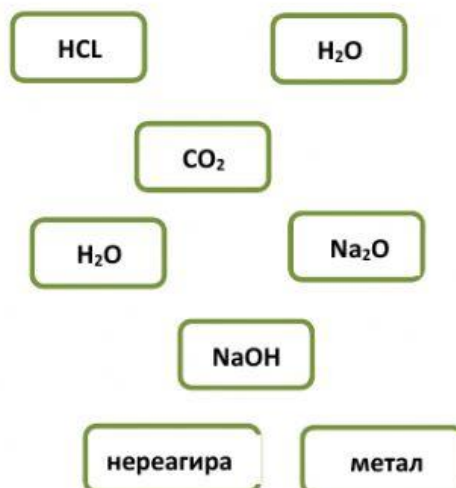
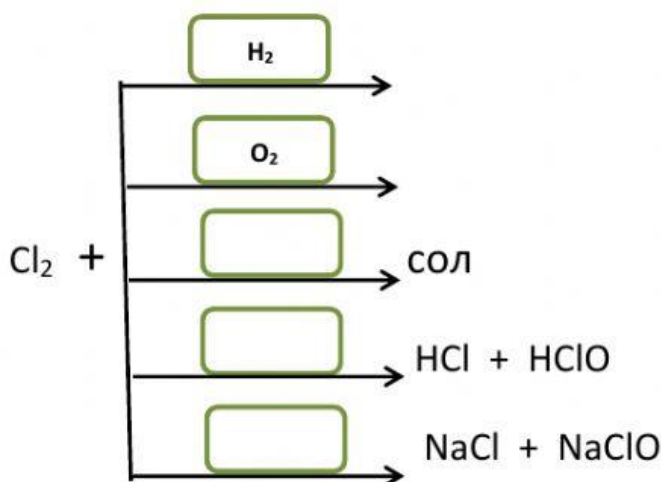
не е електро- и топлопроводим

Извод: Хлорът е

метал

Неметал

Задача 2 Изберете формули на нужните вещества и ги поставете на съответните места, за да съставите схема за химичните свойства на хлора.



Задача 3 Свържете

Получаване на бромоводород от прости вещества

Дисоциация на флуороводород

Разтваряне на натрий в йодоводородна киселина

Взаимодействие на динатриев оксид със солна киселина

Неутрализация на йодоводородна киселина с калиева основа

