

## Работен лист – Хлор. Прости вещества на халогенните елементи

### Задача 1 Открийте верните физични свойства на хлора

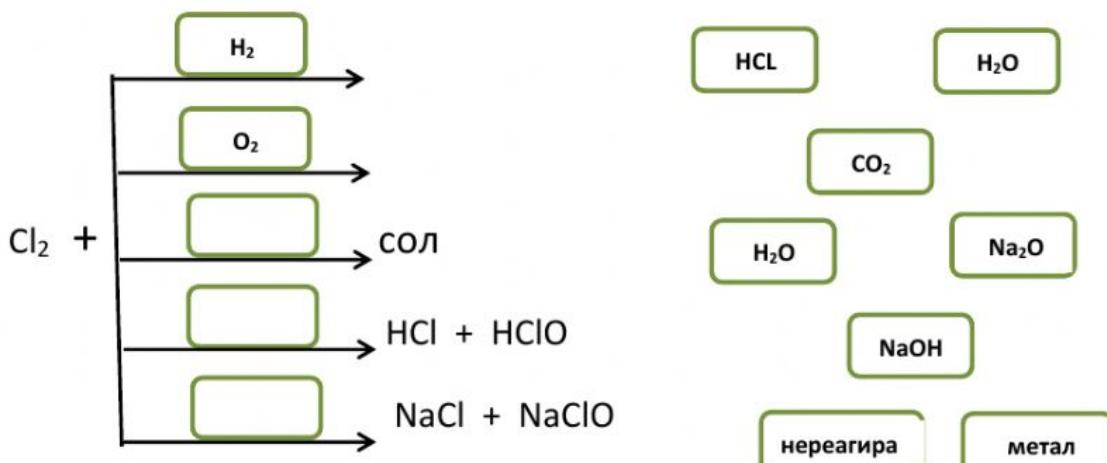
- |  |                               |
|--|-------------------------------|
| при обикновени условия е в течно състояние | при обикновени условия е газ  |
| безцветен е и има метален блясък           | има остра задушлива миризма   |
| жъltозелен на цвят и няма метален блясък   | не е пластичен                |
| проводежда електричен ток и топлина        | не е електро- и топлопроводим |

метал

Извод: Хлорът е

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

$2 \text{HJ} + 2 \text{Na} = 2 \text{NaJ} + \text{H}_2$

Дисоциация на флуороводород

$\text{Na}_2\text{O} + 2 \text{HCl} = 2 \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

Разтваряне на натрий в йодоводородна киселина

$\text{HF} = \text{H}^+ + \text{F}^-$

Взаимодействие на динатриев оксид със солна киселина

$\text{HJ} + \text{KOH} = \text{KJ} + \text{H}_2\text{O}$

Неутрализация на йодоводородна киселина с калиева основа

$\text{H}_2 + \text{Br}_2 = 2 \text{HBr}$