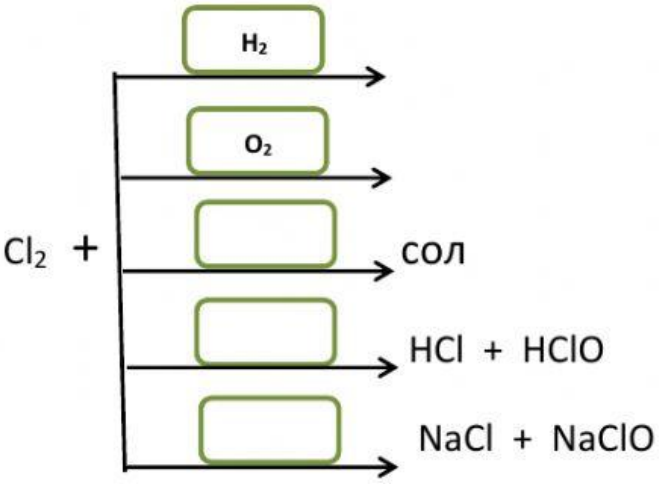
Работен лист – Хлор. Прости вещества на халогенните елементи

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
жълтозелен на цвят и няма метален блясък	не е пластичен
провежда електричен ток и топлина	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.



HCL H_2O CO_2 H_2O Na_2O $NaOH$ нереагира метал

Задача 3 Свържете

Получаване на бромоводород от прости вещества	$2\ HJ + 2\ Na = 2\ NaJ + H2$
Дисоциация на флуороводород	$Na_2O + 2\ HCl = 2\ NaCl + H_2O$
Разтваряне на натрий в йодоводородна киселина	$HF = H^+ + F^{--}$
Взаимодействие на динатриев оксид със солна киселина	$HJ + KOH = KJ + H_2O$
Неутрализация на йодоводородна киселина с калиева основа	$H_2 + Br_2 = 2\ HBr$

LIVEWORKSHEETS