

Положение галогенов в Периодической системе и строение их атомов.

Свойства, получение и применение галогенов.

Посмотрите видеоурок и выполните задания для самоконтроля:

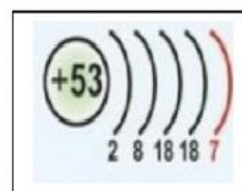
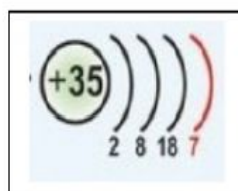
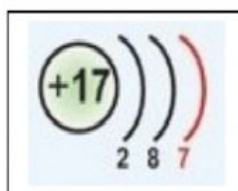
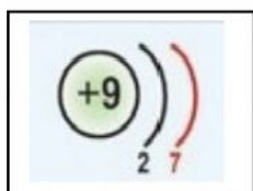
Задание 1. Установите соответствие между символом химического элемента и его строением атома:

+9 F

+17 Cl

+35 Br

+53 I



Задание 2. Установите соответствие между физическими свойствами веществ при нормальных условиях и формулой вещества

F_2	Кристаллы темно-фиолетового цвета
Cl_2	газ светло-зелёного цвета
Br_2	Жидкость красно-бурого цвета
I_2	газ жёлто-зелёного цвета

Задание 3.

Вычислите относительную молекулярную массу простого вещества галогена:

Пример: $Mr(F_2) = Ar(F) \times 2 = 19 \times 2 = 38$

$Mr(Cl_2) =$

$Mr(Br_2) =$

$Mr(I_2) =$