

Положение галогенов в Периодической системе и строение их атомов.

Свойства, получение и применение галогенов.

Посмотрите видеоурок и выполните задания для самоконтроля:

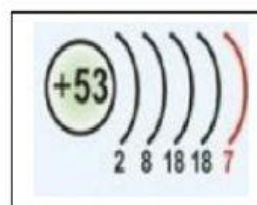
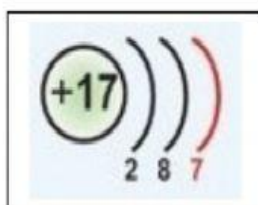
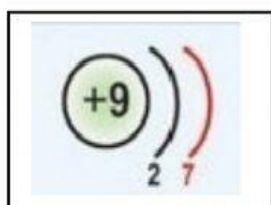
Задание 1. Установите соответствие между символом химического элемента и его строением атома:

${}^{+9}\text{F}$

${}^{+17}\text{Cl}$

${}^{+35}\text{Br}$

${}^{+53}\text{I}$



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



Кристаллы темно-фиолетового цвета



газ светло-зелёного цвета



Жидкость красно-бурого цвета



газ жёлто-зелёного цвета

Задание 3.

Вычислите относительную молекулярную массу простого вещества галогена:

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

$Mr(Cl_2) =$

$Mr(Br_2) =$

$Mr(I_2) =$