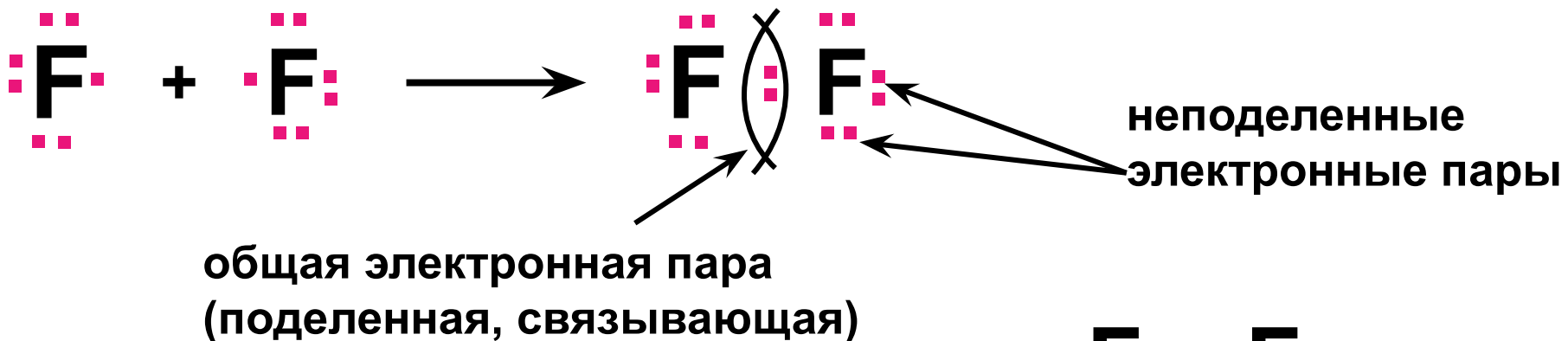
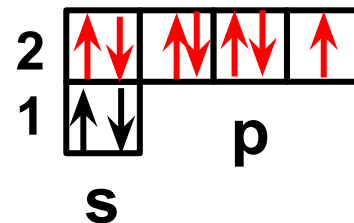
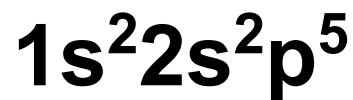
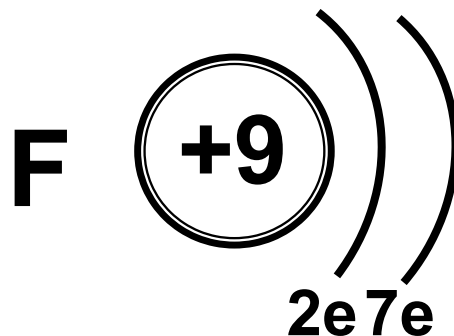


Ковалентная связь



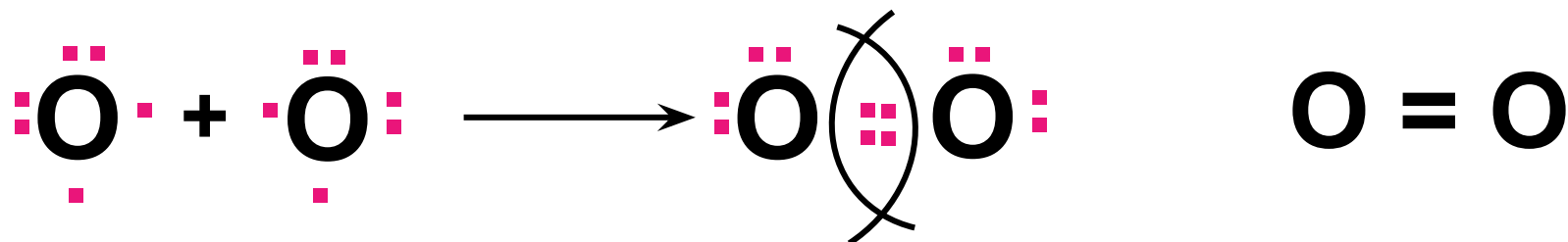


Сколько химических связей образовал
каждый атом фтора?

Валентность фтора I

Валентность – это число химических связей данного атома в соединении.

Химическая связь, возникающая при образовании общих электронных пар, называется **ковалентной (атомной) связью**.



Сколько химических связей образовал каждый атом кислорода? **Валентность кислорода II**

HF - ?



($\delta -$

дельта)

Электроотрицательность(ЭО) – это способность атомов притягивать к себе общие электронные пары в соединении.

! См. ряд ЭО: $\text{ЭО}(\text{H}) < \text{ЭО}(\text{F})$

Ковалентная связь

неполярная



полярная



Какая химическая связь образуется между атомами:

- 1) Н и Н
- 2) Р и Cl
- 3) К и Cl
- 4) С и Н
- 5) S и O
- 6) N и N

Домашнее задание:

- 1) § 56(до стр. 196)**
- 2) Стр.196 № 4 б,**
- 3) Запишите схемы образования ковалентной связи, выбрав примеры из предыдущего слайда**

Источники:

- 1) О.С.Габриелян Химия 8 класс учебник, Москва, «Дрофа», 2013
- 2) Е.В.Савинкина, Н.Д.Свердлова Сборник задач и упражнений по химии.