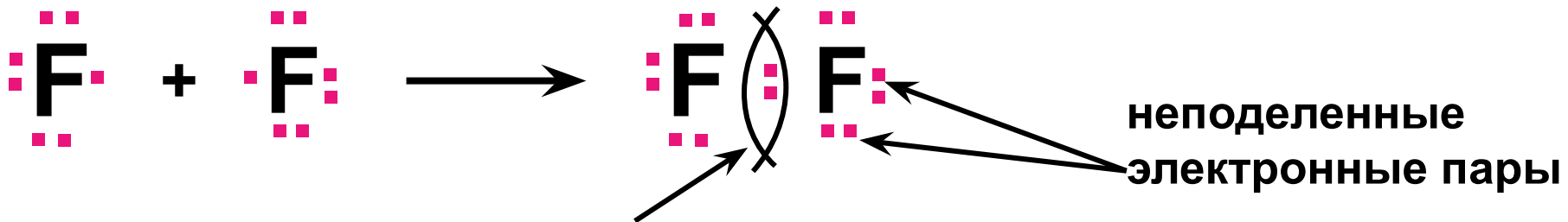
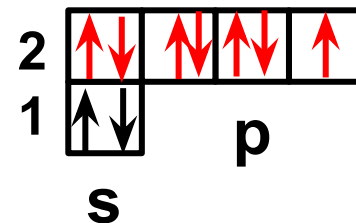
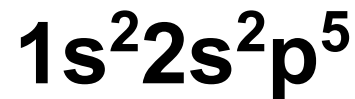
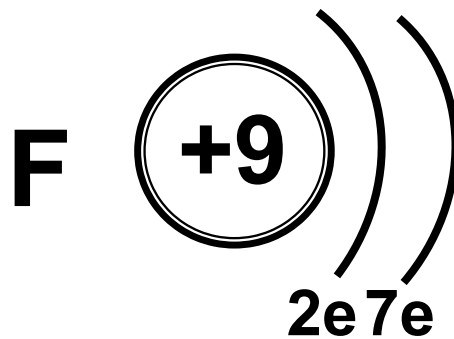


Ковалентная связь





общая электронная пара
(поделенная, связывающая)

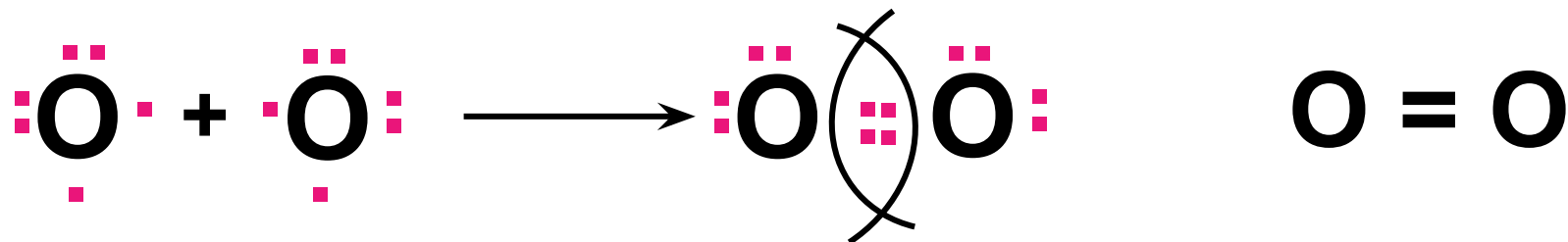


Сколько химических связей образовал
каждый атом фтора?

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 Сl
- 3) К и Сl
- 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.