

**Взаимодействие атомов
элементов – неметаллов
между собой.**

Что общего в составе частиц:

- 1) ${}^1_1\text{H}^0$, ${}^2_1\text{H}^0$, ${}^3_1\text{H}^0$
- 2) ${}^{16}_8\text{O}^0$, ${}^{16}_8\text{O}^{2-}$, ${}^{17}_8\text{O}^0$
- 3) ${}^1_1\text{H}^-$, ${}^2_1\text{H}^-$, ${}^4_2\text{He}^0$

**Разделите элементы на две
группы:**

Cl, Mg, O, P, Na

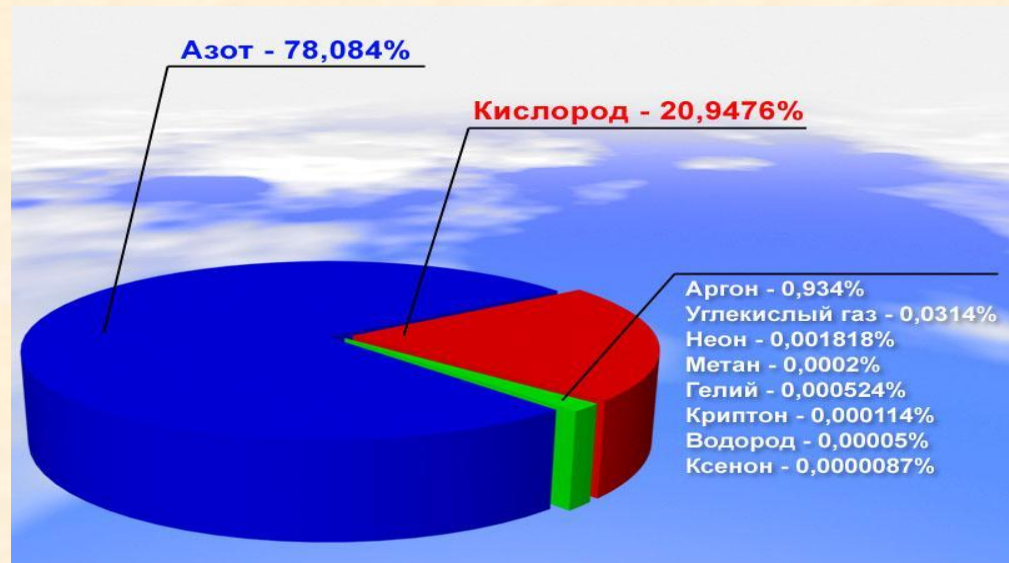
Ответ объясните.

- Запишите схемы образования ионов для данных элементов

**Выпишите вещества,
образованные с помощью
ионной связи.**

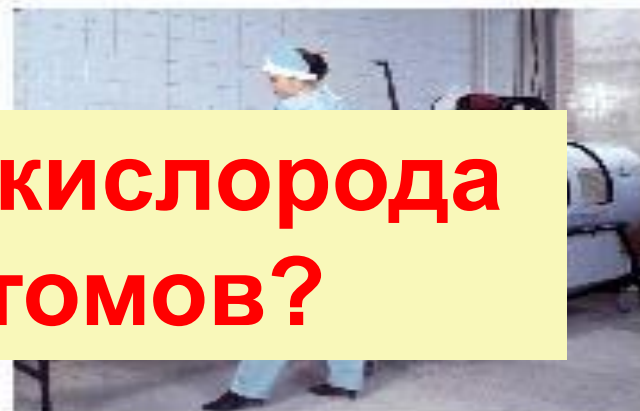
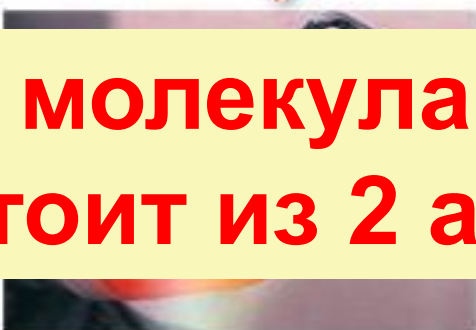
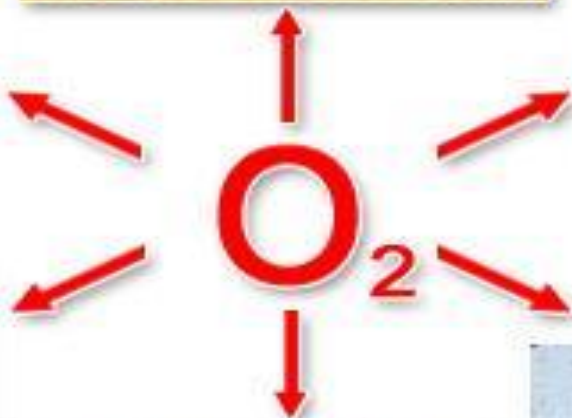
- **NH_3 , CaS , MgCl_2 , H_2O , KCl , O_2 , Na_2O , SO_2 .**
Запишите схемы образования связей.

Без какого вещества нельзя обойтись и пяти минут?



$$\omega = 21\%$$

ПРИМЕНЕНИЕ КИСЛОРОДА ЧЕЛОВЕКОМ



**Почему молекула кислорода
состоит из 2 атомов?**

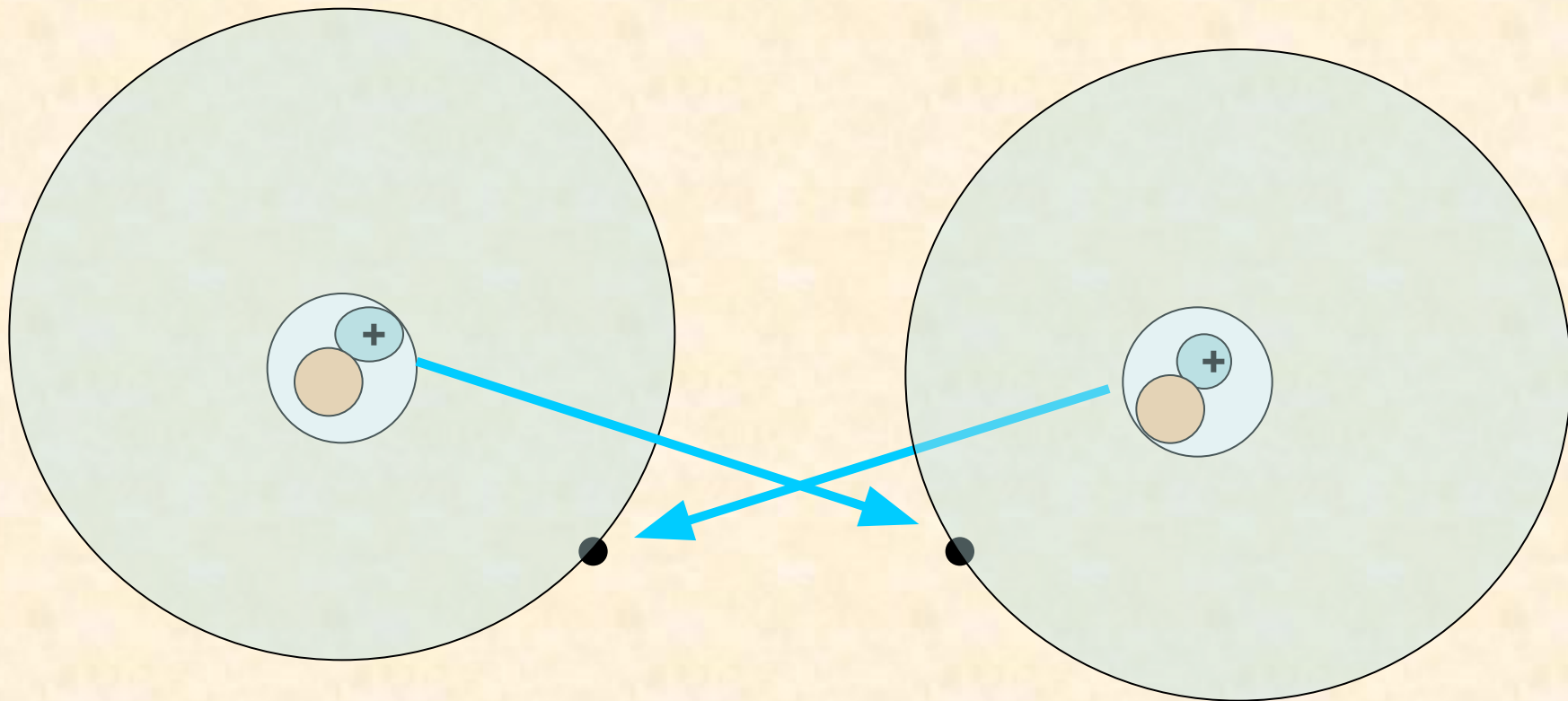
Атомы стремятся к завершению внешнего уровня.

8

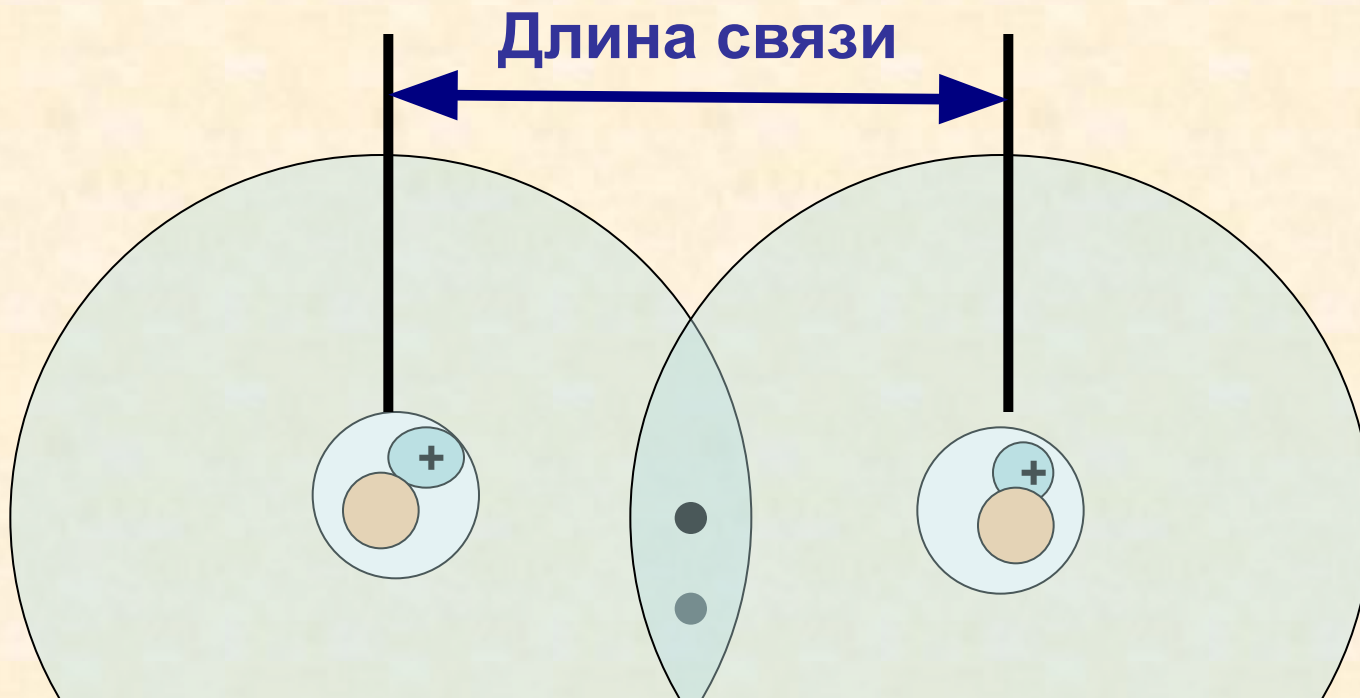


Парные электроны

Взаимодействие атомов водорода



Образование ковалентной СВЯЗИ



$\text{H}\cdot + \cdot\text{H} = \text{H}:\text{H}$ - Электронная формула

$\text{H} - \text{H}$ - графическая формула

Рассмотрите схему образования молекул фтора и азота на стр.60-61

- Как определить число непарных электронов?**
- Сравните образование связей в молекулах фтора и азота. Что общего и чем отличаются связи в этих веществах?**
- Какая молекула более прочная?**
- Длина какой связи больше?**

**Ковалентная связь образуется
между атомами
за счет**

- По количеству общих электронных пар различают,..... СВЯЗЬ**

Почему молекула кислорода состоит из двух атомов?

