

Ионная связь.



Д/з:

бел.уч.:1) §9 стр.63-65 ;
2) Составить электронную и структурную формулы веществ, молекулярная формула которых

KF , $CaBr_2$, Na_3N .









Качество, дарованное природой!

СОЛЬ

ИЛЕЦКАЯ

РОДИРОВАННАЯ
ПИЩЕВАЯ



1000г

1000г



Качество, дарованное природой!

СОЛЬ

ИЛЕЦКАЯ

РОДИРОВАННАЯ
ПИЩЕВАЯ



СОЛЬ

ИЛЕЦКАЯ



Озеро Эльтон



Добыча соли



План урока.

1) Ионы.

Положительно заряженный ион – анион.

Отрицательно заряженный ион – катион.

2) Ионная связь.

3) Молекулярная формула вещества.

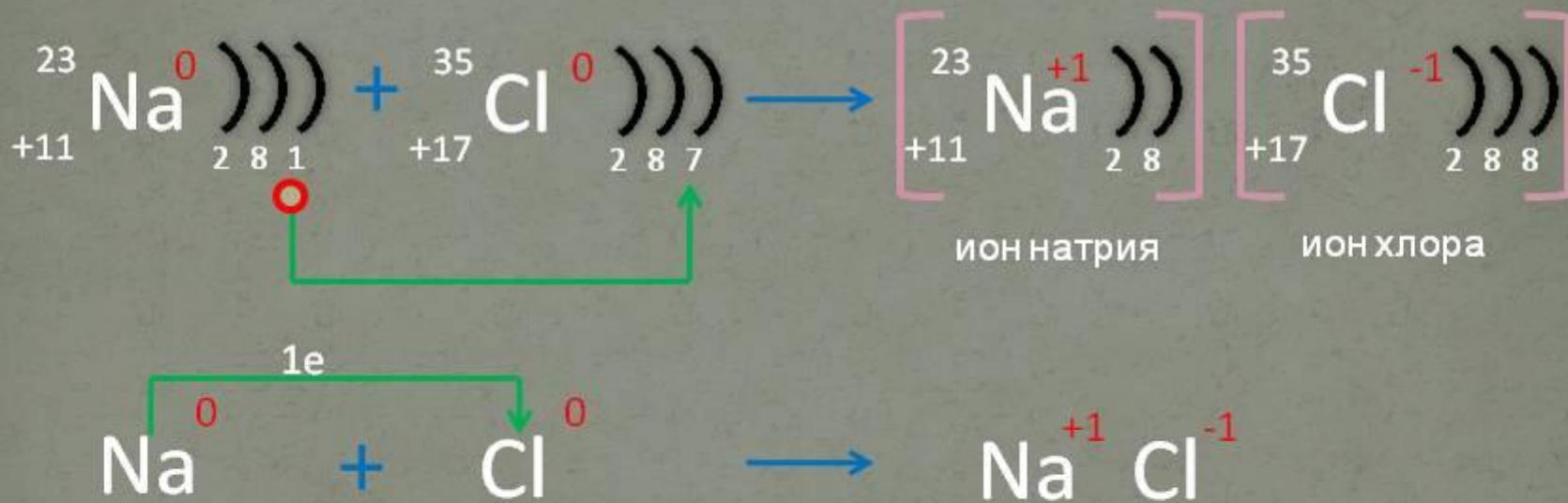
Электронная формула вещества.

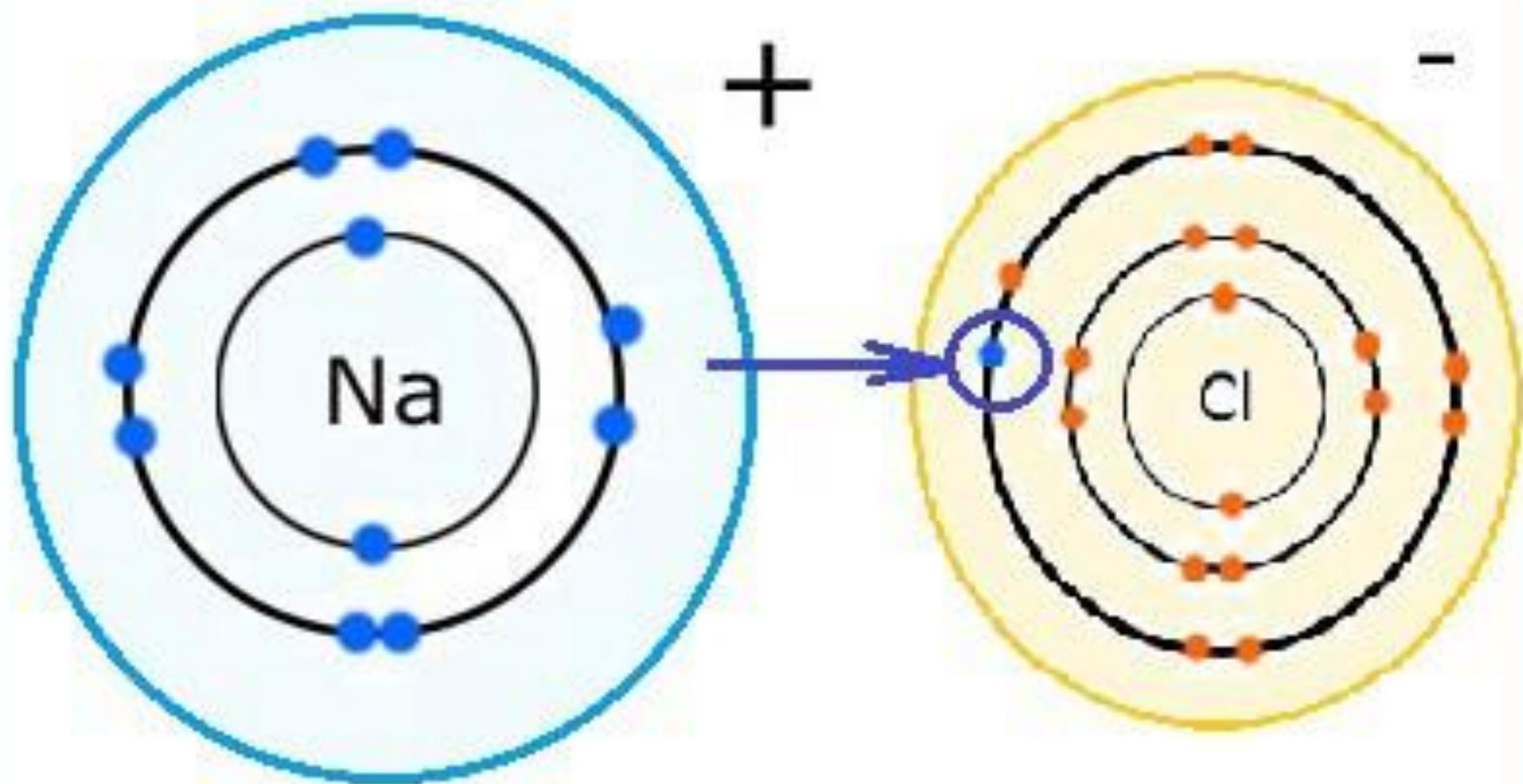
Структурная формула вещества.



Ион – это частица образующаяся в результате отдачи или принятия электрона.

Пример: NaCl – хлорид натрия (поваренная, пищевая соль)



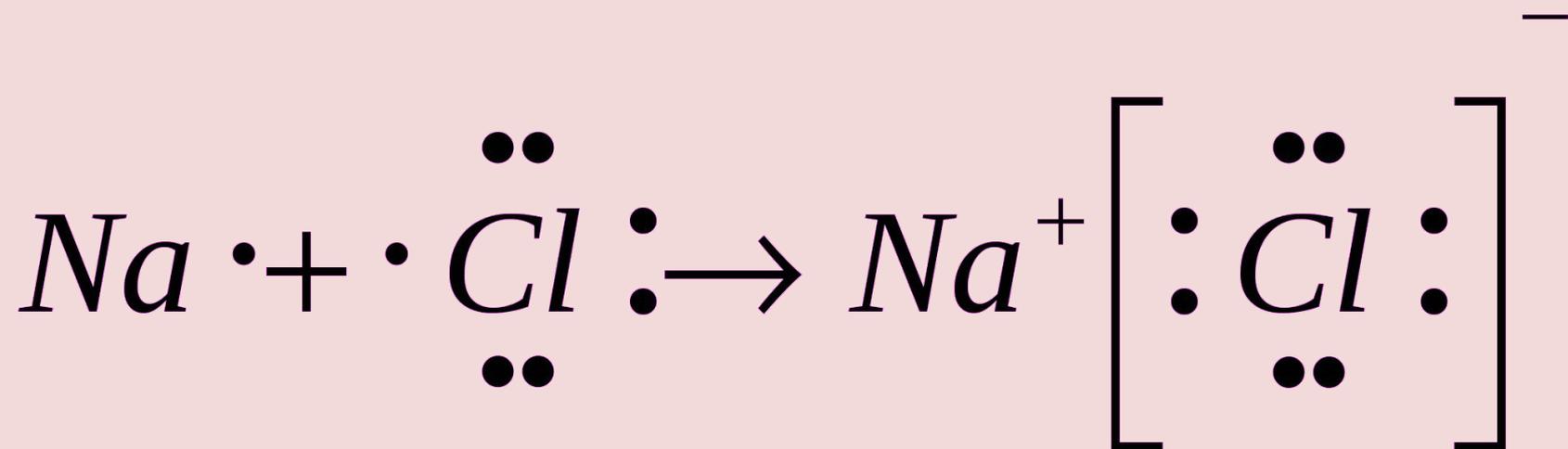


ион натрия

ион хлора

Na.





- **Ионная связь** – это связь между атомами типичного металла и типичного неметалла, которые превращаются в ионы в результате отдачи или присоединения электронов.
-
- **Положительно заряженные ионы** – это частицы, в которые превращаются атомы в результате отдачи e^- .
- **Отрицательно заряженные ионы** – это частицы, в которые превращаются атомы в результате присоединения e^- .
-

• Чтобы составить электронную формулу молекулы для атома неметалла:

- 1) Определить число наружных \bar{e} = **N группы**.
- 2) Определить число неспаренных \bar{e} : **8 - N группы**.
 - *Они идут на связь с атомом металла.*
- 1) Оставшиеся \bar{e} записывают парами.
 - *Они в образовании связи не участвуют.*