

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

1000г

# Озеро Эльтон



# Добыча соли



# План урока.

## 1) Ионы.

Положительно заряженный ион – анион.

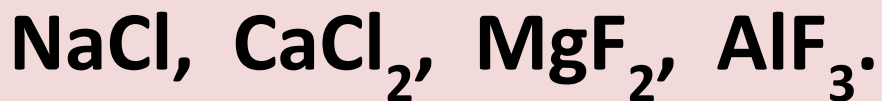
Отрицательно заряженный ион – катион.

## 2) Ионная связь.

## 3) Молекулярная формула вещества.

Электронная формула вещества.

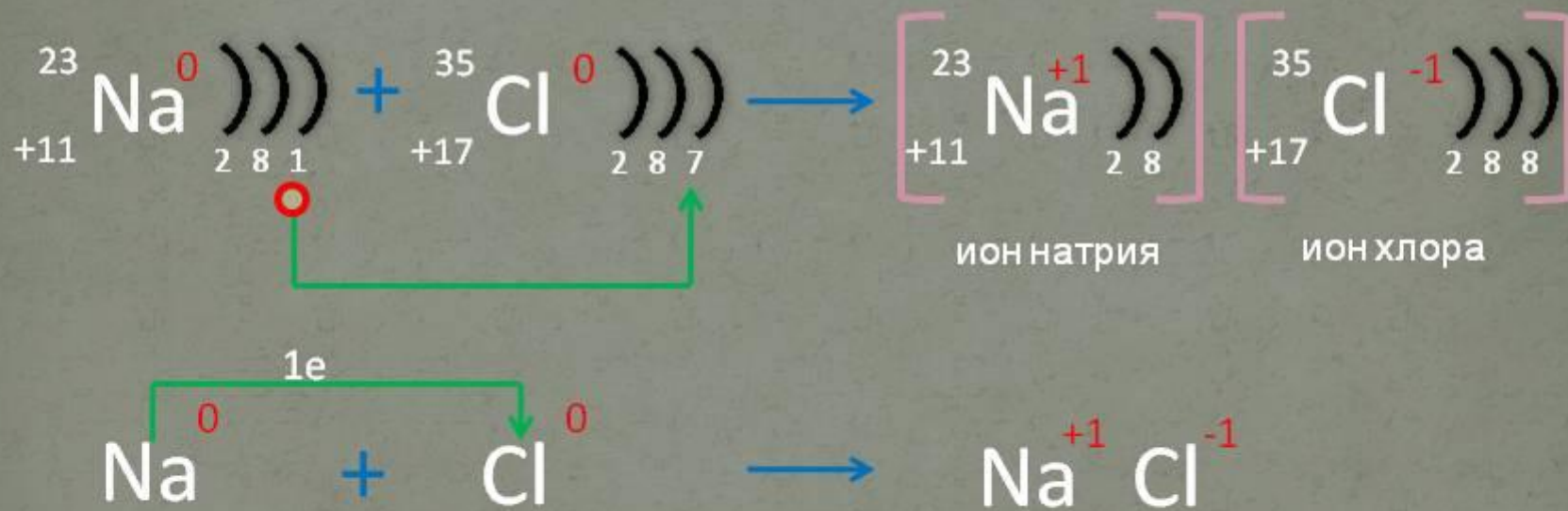
Структурная формула вещества.

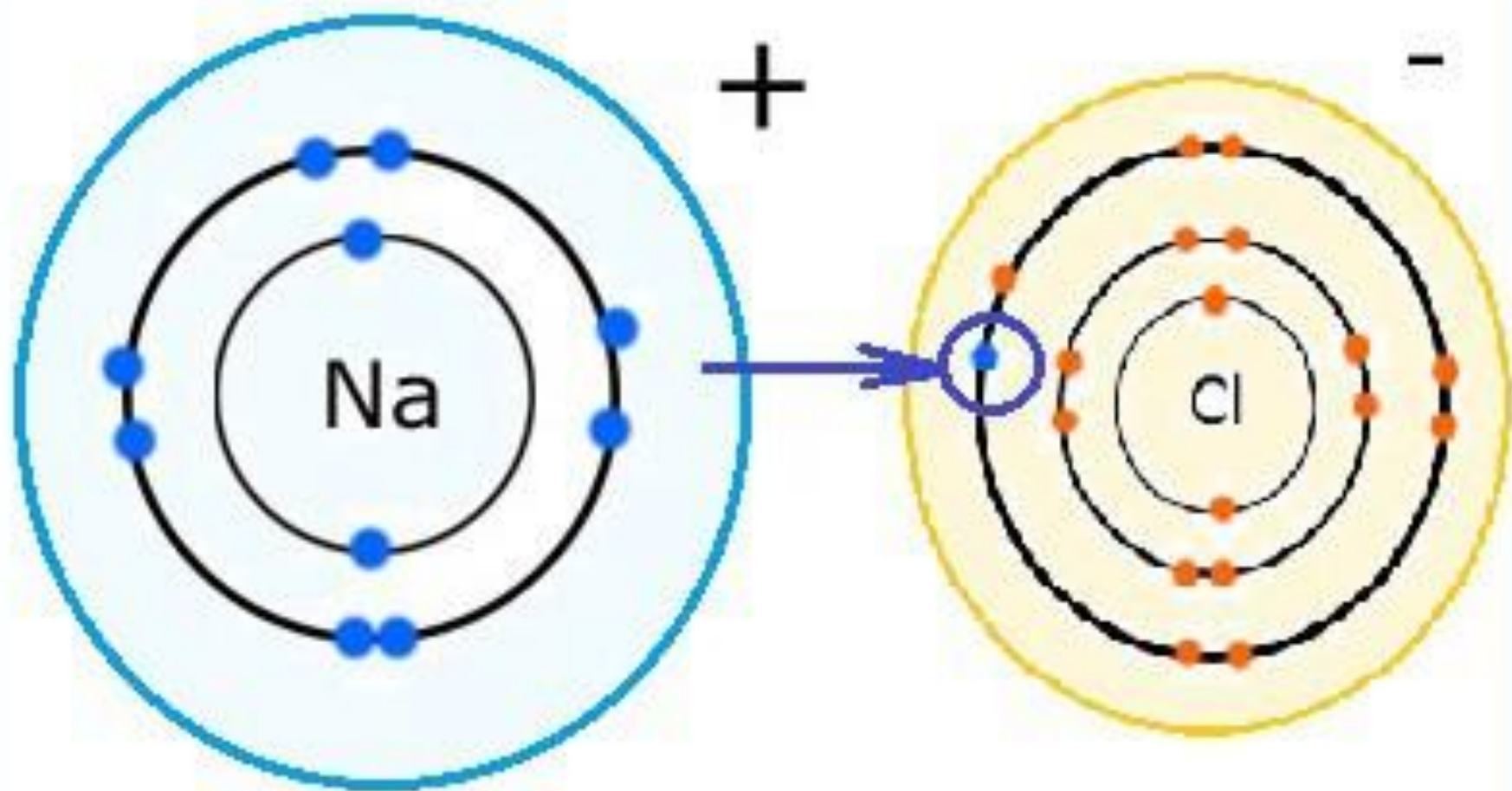




**Ион** – это частица образующаяся в результате отдачи или принятия электрона.

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



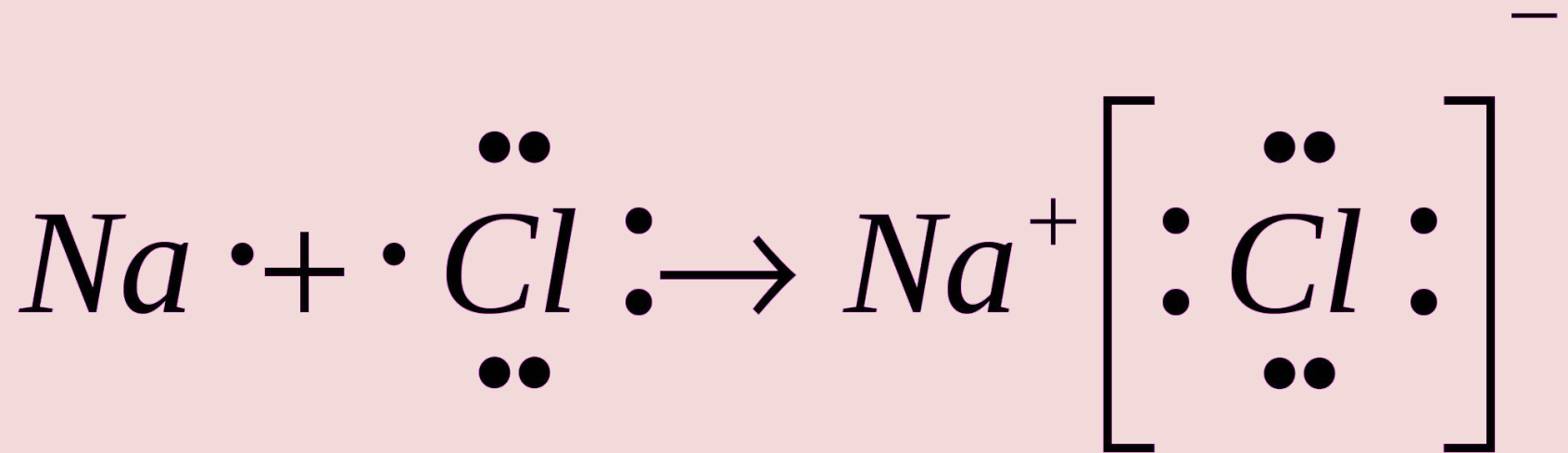


ион натрия

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.