



# Összefoglalás

8. Osztály

Első témazáró

# 1. Párosítsd össze a sorszámokat a megfelelő betűvel!

A. anion B. kation C. mindkettő D. Egyik sem

1. töltéssel rendelkező kémiai részecske
2. Pozitív töltésű ion
3. Negatív töltésű ion
4. Atomból elektron felvétellel jön létre
5. Atomból elektron leadással jön létre
6. Jellemzően a fématomok ionképződésekor alakul ki
7. Jellemzően a nemfémek atomjainak ionképződésekor alakul ki
8. Kialakulásának hajtóereje a stabilis nemesgáz szerkezet elérése
9. az ionrácsban megtalálható kémiai részecske
10. taszítja az ellentétes töltésű ion

# 1. Párosítsd össze a sorszámokat a megfelelő betűvel

A. anion B. kation C. mindkettő D. Egyik sem

1. töltéssel rendelkező kémiai részecske **C**
2. Pozitív töltésű ion **B**
3. Negatív töltésű ion **A**
4. Atomból elektron felvétellel jön létre **A**
5. Atomból elektron leadással jön létre **B**
6. Jellemzően a fématomok ionképződésekor alakul ki **B**
7. Jellemzően a nemfémek atomjainak ionképződésekor alakul ki **A**
8. Kialakulásának hajtóereje a stabilis nemesgáz szerkezet elérése **C**
9. az ionrácsban megtalálható kémiai részecske **C**
10. taszítja az ellentétes töltésű ion **D**

	Cl <sup>-</sup>	O <sup>2-</sup>	I <sup>-</sup>	S <sup>2-</sup>
Na <sup>+</sup>				
K <sup>+</sup>				
Mg <sup>2+</sup>				
Ca <sup>2+</sup>				
Al <sup>3+</sup>				

## Ionvegyület

- 1.képlete
- 2.neve
- 3.tömege
4. ionok aránya

# 3.Írd az állítások mellé a hozzá tartozó reakciótípusok betűjelét!

► A) oxidáció B) redukció C) mindkettő D) egyik sem

1. Oxigén atom felvétele
2. Kémiai változás
3. A vassal történik, miközben elég
4. Önmagában is végbemegy
5. A magnéziummal történik, miközben magnézium-oxiddá alakul
6. Az oxigénnel történik, miközben vízzé alakul
7. Ez történik, miközben a konyhasó vízben oldódik
8. Oxigén atom leadása
9. A hidrogénnel történik, a réz-oxiddal való reakció során
10. A redoxireakció része

### 3. Írd az állítások mellé a hozzá tartozó reakciótípusok betűjelét!

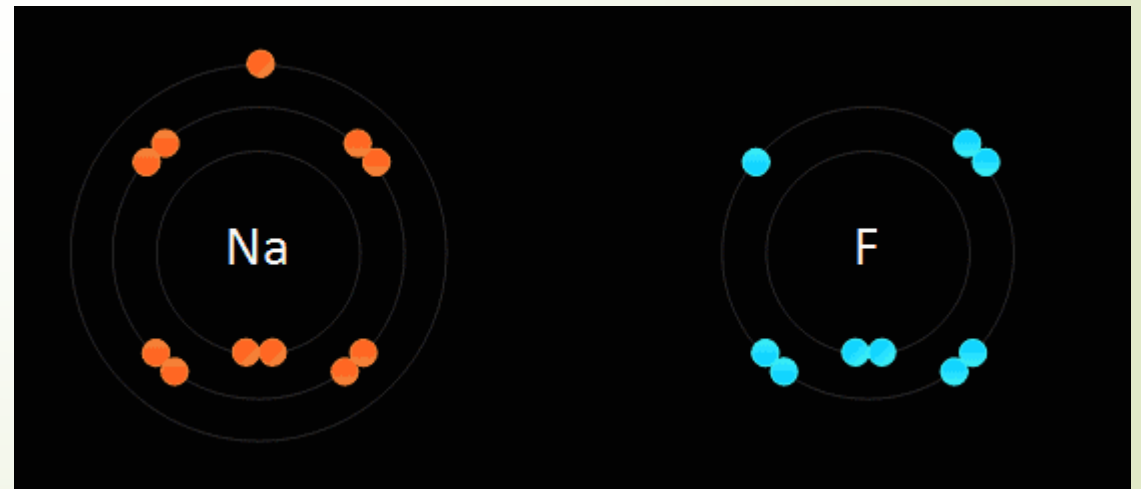
- ▶ A) oxidáció B) redukció C) mindkettő D) egyik sem
- 1. Oxigén atom felvétele **A**
- 2. Kémiai változás **C**
- 3. A vassal történik, miközben elég **A**
- 4. Önmagában is végbemegy **D**
- 5. A magnéziummal történik, miközben magnézium-oxiddá alakul **A**
- 6. Az oxigénnel történik, miközben vízzé alakul **B**
- 7. Ez történik, miközben a konyhasó vízben oldódik **D**
- 8. Oxigén atom leadása **B**
- 9. A hidrogénnel történik, a réz-oxiddal való reakció során **A**
- 10. A redoxireakció része **C**

## 4) Hány vegyértékelektronja van

➔ A nátriumatomnak? \_\_\_\_\_ nátriumionnak? \_\_\_\_\_

A klóratomnak? \_\_\_\_\_ a kloridionnak? \_\_\_\_\_

➔ F) Milyen szerkezetre törekednek az atomok az ionképződés során?

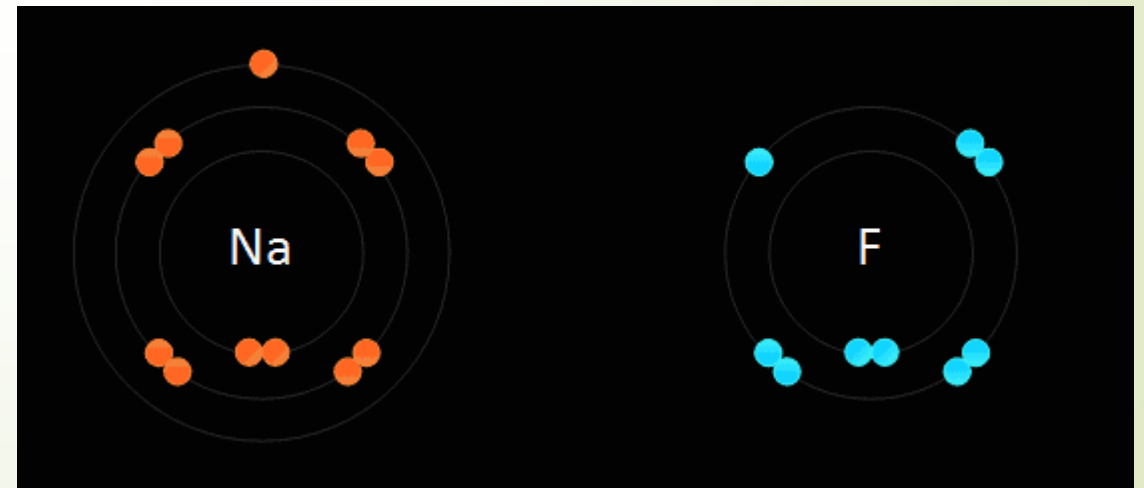


## 4) Hány vegyértékelektronja van

➔ A nátriumatomnak? **1** nátriumionnak? **8**

A klóratomnak? **7** a kloridionnak? **8**

➔ F) Milyen szerkezetre törekednek az atomok az ionképződés során?  
**Nemesgázhéj szerkezetre**





## A csoport

## B csoport

1. Írd fel a következő reakció egyenleteket, majd **rendezd** és **ellenőrizd** a tömegmegmaradás törvénye alapján!

a) lítium+ klór  $\rightarrow$

b) Kalcium+oxigén  $\rightarrow$

a) Nátrium+fluor  $\rightarrow$

b) Magnézium+oxigén  $\rightarrow$

2. Számítsd ki!

a) 100 g nátrium hány gramm fluorral lép reakcióba?

b) 100 g oxigén hány gramm magnézium-

a) 100 g lítium hány gramm klórral lép reakcióba?

b) 100g oxigén hány gramm kalciummal lép