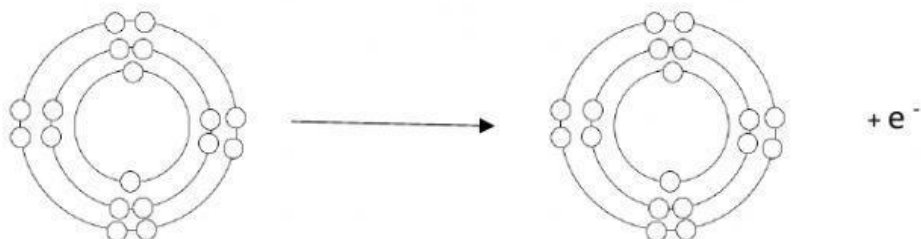


Nastanak pozitivnog iona (KATION)

simbol: Na
 $N(p+) = 11$
 $N(e-) = 11$
 naboj:

simbol:
 $N(p+) = 11$
 $N(e-) =$
 naboj:



skraćeni prikaz: $\text{Na} \rightarrow ___ + ___$

Nastanak negativnog iona (ANION)

simbol: Cl
 $N(p+) = 17$
 $N(e-) =$
 naboj:

simbol:
 $N(p+) = 17$
 $N(e-) =$
 naboj:



skraćeni prikaz: $\text{Cl} + ___ \rightarrow ___$

Zadatci:

1. Kojih subatomske čestice imaju anioni više u odnosu na atom iz kojeg su nastali? _____
2. Kojih subatomske čestice imaju kationi manje u odnosu na atom iz kojeg su nastali? _____
3. Dovrši prikaze nastajanja iona:
 - a) $\text{Mg} \rightarrow ______ + 2 e^-$
 - b) $\text{O} + 2 e^- \rightarrow ______$
 - c) $\text{Ca} \rightarrow \text{Ca}^{2+} + ______$
 - d) $\text{S} + ______ \rightarrow \text{S}^{2-}$

