

# Zapamiętaj



- **Atom pierwiastka** składa się z jądra i krążących wokół niego elektronów. Jądro atomu składa się z neutronów i protonów.
- **Liczba atomowa  $Z$**  określa liczbę protonów w jądrze atomu pierwiastka. Liczba ta jest równa liczbie elektronów.
- **Liczba masowa  $A$**  określa, ile w sumie protonów i neutronów jest w jądrze danego pierwiastka.

