

# Zapamiętaj



- Z układu okresowego można odczytać **liczbę powłok** elektronowych w atomie danego pierwiastka oraz **liczbę elektronów** na jego ostatniej powłoce.
- **Liczba powłok elektronowych = numer okresu**
- Liczba elektronów na **ostatniej powłoce**:
  - = numer grupy (dla grup 1-2)
  - = numer grupy minus 10 (dla grup 13-18)**wyjątkiem jest Hel, który ma 2 elektrony, mimo że leży w grupie 18**

