

# Redoks

## Bilans atomowo-elektronowy

- 1) Do reakcji połówkowych wstawiamy pojedyncze atomy, nigdy cząsteczki.
- 2) Bilansujemy elektrony tak, żeby ilość pobranych i oddanych elektronów była taka sama.
- 3) Piszemy wzorcowe równanie, na podstawie którego wstawiamy odpowiednie współczynniki stechiometryczne do wyjściowej reakcji.
- 4) Pewne reagenty trzeba zbilansować ręcznie.

Zbilansowane równanie musi spełniać:

- a) Prawo zachowania masy
- b) Prawo zachowania ładunku