

Oxidačně-redukční = redoxní reakce

- - je děj, při kterém látka **odevzdává** elektrony, což vede ke **zvyšování** oxidačního čísla
- - je děj, při kterém látka **přijímá** elektrony, což vede ke **snížení** oxidačního čísla
- - je látka, která se sama oxiduje, ale ostatní látky redukuje
- - je látka, která se sama redukuje, ale ostatní látky oxiduje



redukce:

oxidace:

redukční činidlo:

oxidační činidlo:



redukce:

oxidace:

redukční činidlo:

oxidační činidlo:



redukce:

oxidace:

redukční činidlo:

oxidační činidlo:



redukce:

oxidace:

redukční činidlo:

oxidační činidlo:



redukce:

oxidace:

redukční činidlo:

oxidační činidlo:



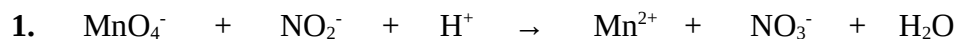
redukce:

oxidace:

redukční činidlo:

oxidační činidlo:

Redoxní reakce v iontovém tvaru

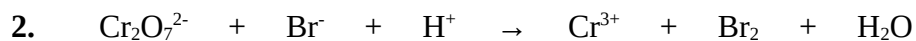


redukce:

oxidace:

redukční činidlo:

oxidační činidlo:

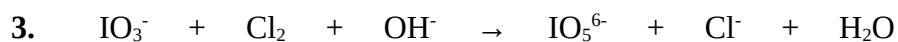


redukce:

oxidace:

redukční činidlo:

oxidační činidlo:

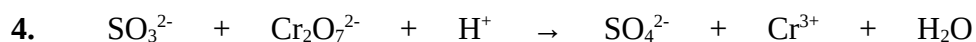


redukce:

oxidace:

redukční činidlo:

oxidační činidlo:



redukce:

oxidace:

redukční činidlo:

oxidační činidlo:



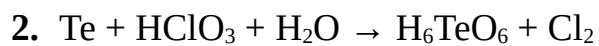
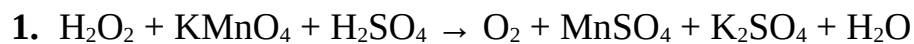
redukce:

oxidace:

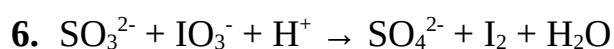
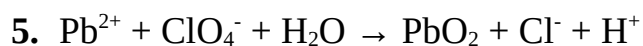
redukční činidlo:

oxidační činidlo:

Cvičení:



4. chlorečnan sodný reaguje s chlorovodíkem za vzniku chloru, chloridu sodného a vody



7. manganistanový anion reaguje s jodidovým aniontem v kyselém prostředí za vzniku manganatého kationtu, jodu a vody