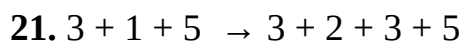
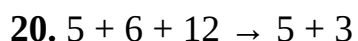
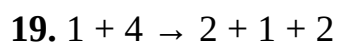
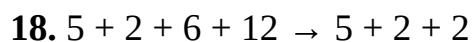
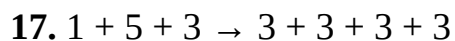
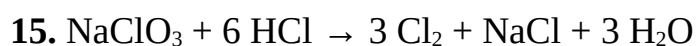
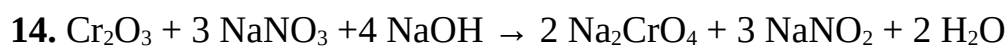
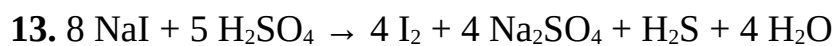
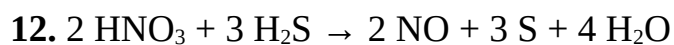
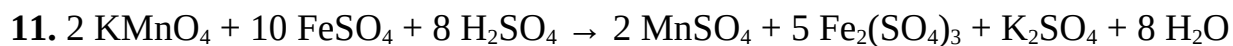
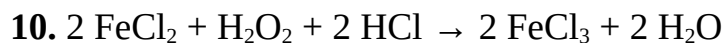
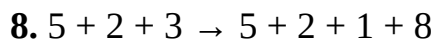
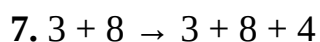
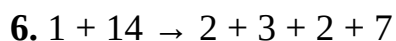
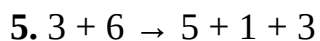
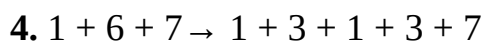
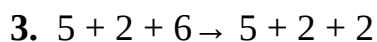
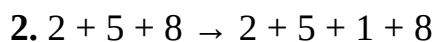
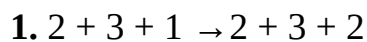


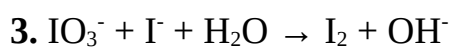
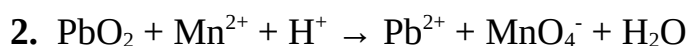
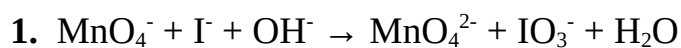
Redoxní reakce

1. $\text{KMnO}_4 + \text{KNO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{MnO}_2 + \text{KNO}_3 + \text{KOH}$
2. $\text{KMnO}_4 + \text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{MnSO}_4 + \text{ZnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
3. $\text{PbO}_2 + \text{Mn}(\text{NO}_3)_2 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{HMnO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
4. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{NaI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{I}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
5. $\text{Br}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaBr} + \text{NaBrO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
6. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{HCl} \rightarrow \text{CrCl}_3 + \text{Cl}_2 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
7. $\text{CuS} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
8. $\text{H}_2\text{O}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{O}_2 + \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
9. měď reaguje s kyselinou dusičnou za vzniku dusičnanu měďnatého, oxidu dusnatého a vody
10. chlorid železnatý reaguje s peroxidem vodíku a chlorovodíkem za vzniku chloridu železitého a vody
11. manganistan draselný reaguje se síranem železnatým v přítomnosti kyseliny sírové za vzniku síranu manganatého, síranu železitého, síranu draselného a vody
12. kyselina dusičná reaguje se sulfanem za vzniku oxidu dusnatého, síry a vody
13. jodid sodný reaguje s kyselinou sírovou za vzniku jodu, síranu sodného, sulfanu a vody
14. oxid chromitý reaguje s dusičnanem sodným v prostředí hydroxidu sodného za vzniku chromanu sodného, dusitanu sodného a vody
15. chlorečnan sodný reaguje s chlorovodíkem za vzniku chloru, chloridu sodného a vody
16. kyselina seleničitá reaguje s manganistanem draselným za vzniku kyseliny selenové, seleničitanu draselného, seleničitanu manganatého a vody
17. $\text{KIO}_3 + \text{KI} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{I}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
18. $\text{TeO}_2 + \text{KMnO}_4 + \text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_6\text{TeO}_6 + \text{KNO}_3 + \text{Mn}(\text{NO}_3)_2$
19. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{F}_2 \rightarrow \text{HF} + \text{SF}_6 + \text{O}_2$
20. $\text{Te} + \text{HClO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_6\text{TeO}_6 + \text{Cl}_2$
21. $\text{KNO}_3 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{KNO}_2 + \text{Na}_2\text{CrO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2$

Redoxní reakce - řešení



Redoxní reakce v iontovém tvaru



6. dichroman reaguje se siřičitanem v kyselém prostředí za vzniku chromité soli, síranu a vody

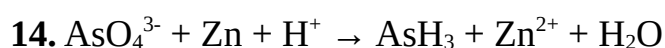
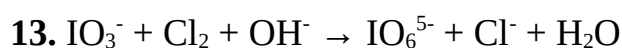
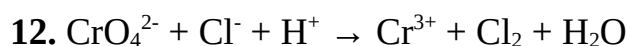
7. bromid reaguje s bromičnanem v kyselém prostředí za vzniku bromu a vody

8. manganistan reaguje s dusitanem v kyselém prostředí za vzniku manganatého soli, dusičnanu a vody

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

10. siřičitan reaguje s manganistanem v kyselém prostředí za vzniku síranu, manganaté soli a vody

11. manganatý kation reaguje s manganistanovým aniontem a vodou za vzniku oxidu manganičitého a kationtu vodíku



Redoxní reakce v iontovém tvaru - řešení

