

Rovnice k příkladům na procvičení stechiometrických výpočtů:

1. Oxid rtuťnatý reaguje s chlorem za vzniku oxidu chlorného a chloridu rtuťnatého.
2. kyselina dusičná reaguje s hydroxidem draselným za vzniku dusičnanu draselného a vody.
3. Chlornan vápenatý reaguje s kyselinou chlorovodíkovou za vzniku chloru, chloridu vápenatého a vody.
4. Sulfid železnatý reaguje s kyselinou chlorovodíkovou za vzniku sulfanu a chloridu železnatého.
5. Sulfan reaguje s kyslíkem za vzniku oxidu siřičitého a vody.
6. Fosforečnan vápenatý reaguje s kyselinou sírovou za vzniku kyseliny fosforečné a síranu vápenatého.
7. Dusičnan sodný se zahříváním rozkládá na dusitan sodný a kyslík.
8. Reakcí nitridu vápenatého a vody vzniká amoniak a oxid vápenatý.
9. Oxid fosforečný reaguje s kyselinou dusičnou za vzniku oxidu dusičného a kyseliny fosforečné.
10. Hydrogen siřičitan draselný se zahříváním rozkládá na disiřičitan draselný a vodu.
11. Hliník reaguje s bromem za vzniku bromidu hlinitého.
12. Tepelným rozkladem kyseliny jodičné vzniká oxid jodičný a voda.
13. Karbid vápenatý (acetylid vápenatý) reaguje s vodou za vzniku acetylénu (C_2H_2) a hydroxidu vápenatého.
14. Reakcí hydroxidu sodného s oxidem uhličitým vzniká uhličitan sodný a voda.
15. Síran měďnatý reaguje s hydroxidem sodným za vzniku hydroxidu měďnatého a síranu sodného.
16. Tepelným rozkladem hydrogenuhličitanu sodného vzniká uhličitan sodný, oxid uhličitý a voda.
17. Chlorovodík reaguje s kyslíkem za vzniku chloru a vody.
18. Reakcí fosforu a bromu vzniká bromid fosforitý.
19. Reakcí síranu amonného a hydroxidu sodného vzniká amoniak, síran sodný a voda.
20. Oxid křemičitý reaguje s hliníkem za vzniku křemíku a oxidu hlinitého.
21. Reakcí sulfanu s oxidem siřičitým vzniká síra a voda.
22. Oxid měďnatý reaguje s vodíkem za vzniku mědi a vody.
23. Tepelným rozkladem oxidu rtuťnatého vzniká rtuť a kyslík.
24. Hliník reaguje s kyselinou sírovou za vzniku síranu hlinitého a vodíku.
25. Karbid hlinitý reaguje s vodou za vzniku methanu a hydroxidu hlinitého.
26. Chlorid fosforečný reaguje s vodou za vzniku kyseliny fosforečné a chlorovodíku.
27. Reakce 1: Síra reaguje s kyslíkem za vzniku oxidu siřičitého. Reakce 2: Oxid siřičitý reaguje s kyslíkem za vzniku oxidu sírového. Reakce 3: Oxid sírový reaguje s vodou za vzniku kyseliny sírové.

28. Reakce 1: Dusičnan sodný reaguje s uhlíkem za vzniku dusitanu sodného a oxidu uhličitého.

Reakce 2: Dusičnan sodný reaguje s olovem za vzniku dusitanu sodného a oxidu olovnatého.

29. Reakce 1: Reakcí bílého fosforu (P_4) s kyslíkem vzniká oxid fosforečný. Reakce 2: Oxid fosforečný reaguje s vodou za vzniku kyseliny fosforečné.

30. Reakce 1: Fosforečnan vápenatý reaguje s uhlíkem za vzniku fosfidu vápenatého a oxidu uhelnatého. Reakce 2: Fosfid vápenatý reaguje s vodou za vzniku fosfanu a hydroxidu vápenatého.