

Názevům doplň vzorce, vzorcům názvy:

fosforečnan hlinitý



bromid hořečnatý



fosforečnan železitý



síran lithný



chlореčnan draselný



1. Kolik látky musíme rozpustit v 1000 g vody, aby vznikl 22% roztok?
2. Ve vodě o hmotnosti 790 g jsme rozpustili 50 g látky. Jakou koncentraci má roztok, který vznikl?
3. V jakém množství vody musíme rozpustit 80 g látky, aby vznikl 40% roztok?

Názevům přiřaď vzorce, vzorcům názvy:

oxid chromový



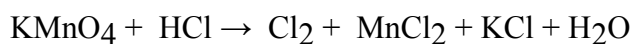
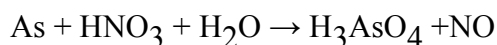
chlorid cíničitý



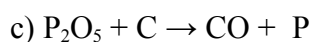
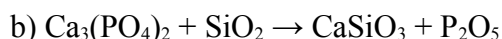
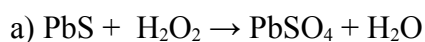
kyselina fosforitá



Pojmenuj reaktanty a produkty, rovnici vyčísli:

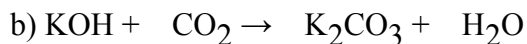


Pojmenuj reaktanty a produkty, rovnici vyčísli:

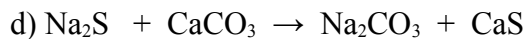
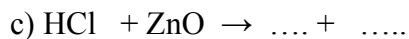
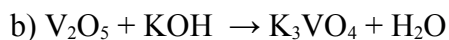
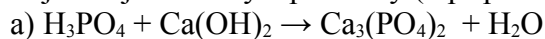


- d) Kolik látky musíme rozpustit ve 1300 g vody, aby vznikl 14% roztok?
- e) Ve vodě o hmotnosti 1010 g jsme rozpustili 140 g látky. Jakou koncentraci má roztok, který vznikl?
- f) V jakém množství vody musíme rozpustit 60 g látky, aby vznikl 10% roztok?

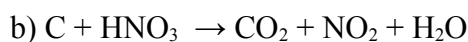
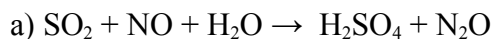
Pojmenuj reaktanty a produkty, rovnice vyčísli:



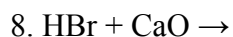
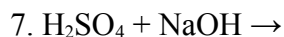
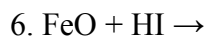
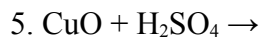
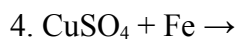
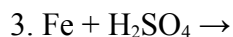
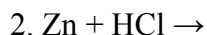
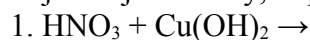
Pojmenuj reaktanty a produkty (v případě c doplň produkty), rovnice vyčísli:



Pojmenuj reaktanty a produkty, rovnice vyčísli:



Pojmenuj reaktanty, doplň a pojmenuj produkty, rovnice vyčísli:



Sestav rovnice, vyčísli:

1. Chlorid fosforitý reaguje s vodou za vzniku kyseliny trihydrogenfosforité a kyseliny chlorovodíkové

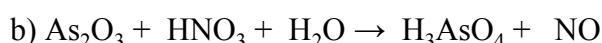
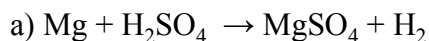
2. Oxid křemičitý reaguje s kyselinou fluorovodíkovou za vzniku \*\*\* a vody

3. Fosforečnan vápenatý (sůl kyseliny trihydrogenfosforečné) reaguje s kyselinou sírovou za vzniku síranu vápenatého a kyseliny trihydrogenfosforečné

4. Hydroxid sodný reaguje s kyselinou dusičnou za vzniku \*\*\* a \*\*\*.

5. Oxid siřičitý reaguje s hydroxidem sodným za vzniku siřičitanu sodného a vody.

Pojmenuj reaktanty, doplň a pojmenuj produkty, rovnice vyčísli:



oxid wolframičitý



dusičnan měďnatý

$\text{Bi}(\text{OH})_3$

kyselina fosforečná

$\text{ZnO}$

oxid chromový

$\text{Na}_2\text{CO}_3$

síran manganitý

$\text{AgNO}_2$

oxid bismutitý

$\text{HIO}_4$

kyselina pentahydrogenantimoničná

$\text{H}_3\text{PO}_2$

síran vápenatý

$\text{CaSO}_3$

chlorid sodný

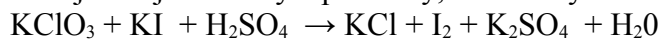
$\text{MnCl}_3$

síran hlinitý

$\text{Pb}(\text{OH})_2$

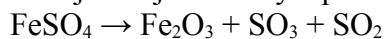
1. V jakém množství vody musíme rozpustit 110 g látky, aby vznikl 10% roztok?

2. Pojmenuj reaktanty a produkty, rovnici vyčísli:



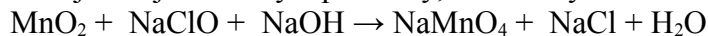
3. Kolik látky musíme rozpustit ve 630 g vody, aby vznikl 20% roztok?

4. Pojmenuj reaktanty a produkty, rovnici vyčísli:



5. Vypočti kolik látky musíš rozpustit a v jakém množství vody, abys připravil 1310 g roztoku s koncentrací 18 %.

6. Pojmenuj reaktanty a produkty, rovnici vyčísli:



7. Ve vodě o hmotnosti 550 g jsme rozpustili 90 g látky. Jakou koncentraci má roztok, který vznikl?

8. Co je to elektrolýza? Vysvětli.

9. Pokud chceme elektrolyticky pokovit nějaký předmět, k jaké elektrodě ho připojíme?

10. Co je to vytěsňování?