

16. Do 200 g čaje nasypeme 10 g cukru. Jakou koncentraci má tento roztok?

oxid bromistý

18. Napiš názvy uvedených sloučenin:

oxid lithný

oxid beryllnatý

oxid hlinitý

oxid uhličitý

oxid arseničný

oxid sírový

$\text{HNO}_2$

$\text{HReO}_4$

$\text{HBrO}_3$

Jaká je molární hmotnost oxidu vápenatého?

19. Napiš názvy uvedených sloučenin:

$\text{N}_2\text{O}$

$\text{CdO}$

$\text{B}_2\text{O}_3$

$\text{SiO}_2$

$\text{Nb}_2\text{O}_5$

$\text{SeO}_3$

$\text{As}_2\text{O}_5$

$\text{P}_2\text{O}_4$

$\text{SeO}_3$

$\text{Au}_2\text{O}_3$

$\text{VO}_2$

$\text{Cl}_2\text{O}_5$

$\text{NaOH}$

$\text{Al(OH)}_3$

$\text{LiOH}$

$\text{Mn(OH)}_7$

$\text{Ca(OH)}_2$

$\text{Ni(OH)}_2$

Máme 100 g hydroxidu sodného. Jaké je to látkové množství?

oxid bromistý

oxid olovnatý

oxid titaničitý

oxid dusnatý

oxid kademnatý

oxid chloričitý

Kolik soli musíme rozpustit ve 200 g vody, aby vznikl 8% roztok?

Máte připravit 500 g 20% roztoku cukru. Jak to zařídíte?

oxid manganičitý

oxid olovnatý

oxid jodičný

oxid titaničitý

oxid bismutitý

$\text{Cl}_2\text{O}$

$\text{Fe}_2\text{O}_3$

$\text{CdO}$



Jakou hmotnost má 2,5 molu oxidu železitého?

hydroxid hlinitý

hydroxid železitý

hydroxid kobalnatý

hydroxid zlatitý

hydroxid nikelnatý

hydroxid chromitý

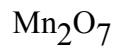
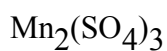
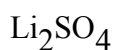
Kolik látky musíme rozpustit ve 400 g  
rozpuštědla, aby vznikl 15% roztok?

kyselina rhenistá

kyselina uhličitá

kyselina chlorná

Máme 200 g oxidu arseničného. Jaké je to látkové  
množství?



oxid sodný

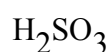
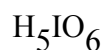
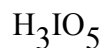
oxid cínatý

oxid železitý

oxid wolframitý

oxid wolframový

oxid boritý



Sestavte rovnici chemické reakce: hydroxid sodný  
reaguje s kyselinou chlorovodíkovou

křemičitan draselný

jodid měďný

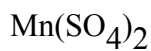
dusičnan sodný

jodid železitý

fluorid měďnatý

fluorid cíničitý

síran manganatý  
fluorid hořečnatý  
dusičnan olovnatý  
křemičitan železitý  
fluorid lithný  
dusičnan draselný



bromid cíničitý



jodid cíničitý



uhličitan měďnatý



síran amonný



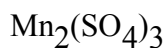
uhličitan hořečnatý



fluorid měďnatý



dusitan sodný



fosforečnan hlinitý



dusičnan sodný



jodid draselný

a) síran amonný

b)  $\text{Mn}(\text{SO}_4)_2$

c) křemičitan železitý

d)  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$

e) fluorid železitý

f)  $\text{Mn}_2(\text{SO}_4)_3$

g) chlorid fosforitý

h)  $\text{MnCl}_3$

i) jodid měďný

j)  $\text{CuI}_2$

k) křemičitan sodný

l)  $\text{CaSO}_3$

m) síran železitý

n)  $\text{KNO}_2$

o) uhličitan lithný

p) KI

q) hydrogenuhličitan vápenatý

r)  $\text{MnF}_3$

s) jodid stříbrný

t)  $\text{ZnSiO}_3$

u) křemičitan hlinitý

v) LiBr

w) síran hořečnatý

x)  $\text{FeCl}_2$

y) chlorid rtuťnatý

z)  $\text{HgCl}_2$

Názevům přiřaď vzorce, vzorcům názvy:

kyselina fosforečná



kyselina manganistá



kyselina trihydrogenjodistá



Kolik látky musíme rozpustit v 800 g vody, aby vznikl 15% roztok?

oxid sirmatý



oxid chlorečný

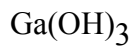


oxid olovnatý



V jakém množství vody musíme rozpustit 160 g látky, aby vznikl 25% roztok?

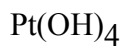
hydroxid železitý



hydroxid olovnatý



hydroxid cínatý



Názevům přiřaďte vzorec, vzorcům název:

síran zinečnatý



síran draselný



oxid chloristý



bromid železitý



křemičitan sodný



dusitan draselný



chlorid manganitý



dusičnan sodný



bromid měďnatý



fluorid vápenatý



fluorid draselný



dusičnan manganatý

