



1. Vypočti kolik látky musíš rozpustit a v jakém množství vody, abys připravil 670 g roztoku s koncentrací 36 %.
2. oxid osmičelý
3.  $\text{MnO}_2$
4. V jakém množství vody musíme rozpustit 120 g látky, aby vznikl 12% roztok?
5. oxid fosforičitý
6.  $\text{Cl}_2\text{O}_5$
7. Kolik látky musíme rozpustit ve 1100 g vody, aby vznikl 38% roztok?
8. oxid cíničitý
9.  $\text{N}_2\text{O}_5$
10. Ve vodě o hmotnosti 1280 g jsme rozpustili 130 g látky. Jakou koncentraci má roztok, který vznikl?
11. oxid vanadnatý

12.  $K_2O$
13. oxid měďnatý
14.  $Al_2O_3$
15. oxid chloristý
16.  $BeO$
17. oxid arsenitý
18.  $As_2O_5$
19. oxid dusný
20.  $N_2O_3$
21. oxid titanatý
22.  $Li_2O$
23. oxid wolframitý
24.  $PdO$

1. Vypočti kolik látky musíš rozpustit a v jakém množství vody, abys připravil 1110 g roztoku s koncentrací 2 %.

- a) oxid uranový
- b)  $Cr_2O_3$

2. Kolik látky musíme rozpustit ve 500 g vody, aby vznikl 24% roztok?

- c) oxid selenový
- d)  $CoO$

3. V jakém množství vody musíme rozpustit 80 g látky, aby vznikl 22% roztok?

- e) oxid chlorečný
- f)  $Cu_2O_3$

4. Ve vodě o hmotnosti 1320 g jsme rozpustili 110 g látky. Jakou koncentraci má roztok, který vznikl?

- g) oxid hlinitý
- h)  $MnO$

5. Pro které roztoky se hodí jako metoda oddělování jejich složek destilace?

- i) oxid titanitý
- j)  $N_2O_3$

6. Co je to usazování?

- k) oxid jodičný
- l)  $Ni_2O_3$

7. Vysvětli, jak vzniká vazba mezi atomy.

m) oxid vápenatý

n) FeO

8. Jaký je rozdíl mezi emulzí a suspenzí?

o) oxid iridičelý

p)  $P_4O_{10}$

9. Jaký elektrický náboj má atomový obal. Vysvětli proč.

g) oxid zlatitý

r)  $P_4O_6$

10. Co jsou to ionty? Jak se dělí a jak vznikají?

s) oxid měďnatý

t)  $CrO_2$

a) fluorid hořečnatý

b)  $FeCl_3$

c) chlorid lithný

d)  $AgI$

e) bromid hořečnatý

f)  $FeI_3$

g) chlorid křemičitý

h)  $SnCl_2$

i) bromid železitý

j)  $FeF_3$

k) sulfid sodný

l)  $MnBr_2$

m) bromid měďný

n)  $AuCl_3$

o) chlorid hořečnatý

p)  $ZnI_2$

q) chlorid zinečnatý

r)  $MnF_3$

s) bromid měďnatý

t)  $SnF_4$

u) fluorid manganatý

v)  $NaCl$

- w) sulfid měďný
- x)  $\text{ZnBr}_2$
- y) chlorid železnatý
- z)  $\text{AuCl}$

Kolik látky musíme rozpustit ve 750 g vody, aby vznikl 10% roztok?

- a) oxid uhlikový
- b)  $\text{WO}_3$
- c) oxid titaničitý
- d)  $\text{HgCl}_2$
- e) fluorid lithný
- f)  $\text{AgCl}$
- g) bromid měďný
- h)  $\text{Au}_2\text{O}_3$
- i) oxid titanitý
- j)  $\text{Cu}_2\text{O}_3$
- k) oxid barnatý
- l)  $\text{UO}_3$
- m) oxid měďnatý
- n)  $\text{PCl}_5$
- o) chlorid cíničitý
- p)  $\text{KF}$
- q) oxid osmičelý
- r)  $\text{Cr}_2\text{O}_3$
- s) bromid železnatý
- t)  $\text{NaCl}$
- u) sulfid manganatý
- v)  $\text{W}_2\text{O}_3$
- w) oxid niklitý
- x)  $\text{MnBr}_2$
- y) bromid železitý
- z)  $\text{PCl}_3$

V jakém množství vody musíme rozpustit 130 g látky, aby vznikl 16% roztok?

- a) oxid měditý
  - b)  $\text{CrO}_2$
  - c) bromid cíničitý
  - d)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
  - e) jodid draselný
  - f)  $\text{AlCl}_3$
  - g) bromid železitý
  - h)  $\text{Cl}_2\text{O}_5$
  - i) sulfid železitý
  - j)  $\text{Ti}_2\text{O}_3$
  - k) oxid boritý
  - l)  $\text{As}_2\text{O}_3$
  - m) chlorid měďnatý
  - n)  $\text{CuS}$
  - o) chlorid draselný
  - p)  $\text{FeI}_3$
  - q) chlorid manganitý
  - r)  $\text{Cl}_2\text{O}_3$
  - s) fluorid zinečnatý
  - t)  $\text{MoO}_3$
  - u) chlorid křemičitý
  - v)  $\text{V}_2\text{O}_5$
  - w) oxid titanatý
  - x)  $\text{NO}_2$
  - y) oxid vanadnatý
  - z)  $\text{AgCl}$
- 
- a) oxid chloristý
  - b)  $\text{Cu}_2\text{O}$
  - c) jodid železitý
  - d)  $\text{CoO}$
  - e) chlorid fosforitý

- f) LiCl
- g) chlorid sodný
- h)  $\text{Ti}_2\text{O}_3$
- i) chlorid cínatý
- j)  $\text{Mn}_2\text{O}_7$
- k) oxid měditý
- l) MgO
- m) chlorid měďnatý
- n)  $\text{I}_2\text{O}_5$
- o) oxid titaničitý
- p)  $\text{SnF}_4$
- q) bromid křemičitý
- r) FeO
- s) oxid železitý
- t) HgO
- u) oxid chromičitý
- v)  $\text{Au}_2\text{O}_3$
- w) oxid vápenatý
- x)  $\text{NO}_2$
- y) oxid nikelnatý
- z)  $\text{SnI}_4$

Ve vodě o hmotnosti 910 g jsme rozpustili 50 g látky. Jakou koncentraci má roztok, který vznikl?

oxid měditý

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

oxid dusný

$\text{PCl}_5$

jodid měďný

NiO

bromid stříbrný

$\text{SnI}_4$

oxid lithný



oxid dusnatý



chlorid rtuťnatý



oxid fosforitý



fluorid wolframový



oxid dusičitý



bromid železitý



bromid měďnatý



oxid železnatý



1. Vypočti kolik látky musíš rozpustit a v jakém množství vody, abys připravil 560 g roztoku s koncentrací 6 %.

2. V jakém množství vody musíme rozpustit 50 g látky, aby vznikl 2% roztok?

3. Kolik látky musíme rozpustit ve 1320 g vody, aby vznikl 4% roztok?

4. Ve vodě o hmotnosti 1320 g jsme rozpustili 110 g látky. Jakou koncentraci má roztok, který vznikl?

bromid cíničitý



oxid cíničitý



chlorid železitý



chlorid zinečnatý



bromid draselný



oxid titanatý



oxid fosforičitý



sulfid olovnatý



bromid zinečnatý



fluorid manganitý

