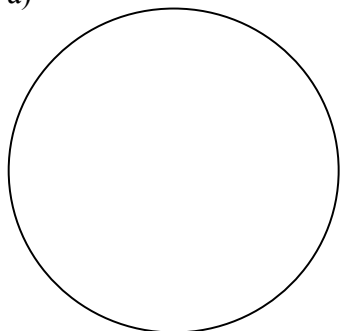


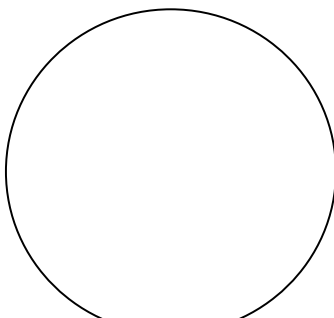
Pracovní list – složení roztoků

1) Vyznač v kruzích procentuální zastoupení rozpuštěné látky a rozpouštědla:

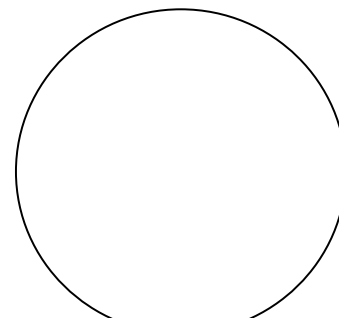
a)


 $w(s) = 10\%$

b)


 $w(s) = 25\%$

c)


 $w(s) = 30\%$

2) Doplň tabulku:

| hmotnost roztoku | hmotnostní zlomek | hmotnost rozp. látky | hmotnost rozpouštědla |
|------------------|-------------------|----------------------|-----------------------|
| | 15,00% | 30g | |
| 500g | | | 450g |
| 100g | 5,00% | | |
| | | 10g | 200g |

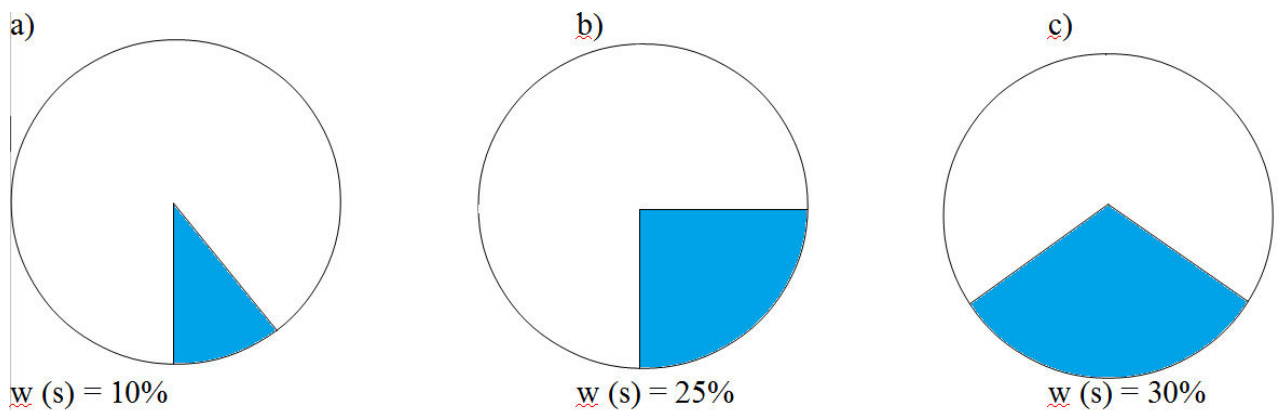
3) Vypočítej hmotnostní zlomek cukru v šálku čaje (200 g), který bude oslazen 2 kostkami cukru (1 kostka má hmotnost asi 4,5 g).

4) Urči koncentraci soli v litru hovězího vývaru, který byl osolen lžičkou soli (asi 5 g). Litr polévky váží přibližně 1 kg.

Pracovní list – složení roztoků (řešení)

Tento materiál navazuje na prezentaci Složení roztoků Ict2-CH-9.

1) Vyznač v kruzích procentuální zastoupení rozpuštěné látky a rozpouštědla:



2) Doplň tabulku:

| hmotnost roztoku | hmotnostní zlomek | hmotnost rozp. látky | hmotnost rozpouštědla |
|------------------|-------------------|----------------------|-----------------------|
| 200g | 15,00% | 30g | 170g |
| 500g | 10,00% | 50g | 450g |
| 100g | 5,00% | 5g | 95g |
| 210g | 4,70% | 10g | 200g |

3) Vypočítej hmotnostní zlomek cukru v šálku čaje (200 g), který bude oslazen 2 kostkami cukru (1 kostka má hmotnost asi 4,5 g).

$$\begin{array}{r}
 m(R) = 200g \\
 m(s) = 9g \\
 w(s) = ? (\%)
 \end{array}
 \qquad
 \begin{array}{r}
 200g \dots\dots\dots 100\% \\
 9g \dots\dots\dots x \\
 \hline
 x = 9 \cdot 100 / 200 \\
 x = 4,5 \%
 \end{array}$$

4) Urči koncentraci soli v litru hovězího vývaru, který byl osolen lžičkou soli (asi 5 g). Litř polévky váží přibližně 1 kg.

$$\begin{array}{r}
 m(R) = 1000g \\
 m(s) = 5g \\
 w(s) = ? (\%)
 \end{array}
 \qquad
 \begin{array}{r}
 1000g \dots\dots\dots 100\% \\
 5g \dots\dots\dots x \\
 \hline
 x = 5 \cdot 100 / 1000 \\
 x = 0,5 \%
 \end{array}$$