



Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Šmejkalová Karla.

Dostupné ze Školského portálu Karlovarského kraje www.kvkskoly.cz,
materiál vznikl v rámci projektu Gymnázia Cheb s názvem Rozvoj
školského portálu Karlovarského kraje

Pracovní list

1. Vypočítej hmotnostní procenta chloridu draselného u takto připraveného roztoku:

2. Kolik gramů manganistanu draselného je rozpuštěno ve 180 g vody, je-li hmotnostní zlomek KMnO_4 v roztoku 0,04?

3. Vypočítej objemová procenta lihu v tomto roztoku. Odměrná baňka je doplněna vodou po rysku.

Pracovní list

1. Vypočítej hmotnostní procenta chloridu draselného u takto připraveného roztoku:

2. Kolik gramů manganistanu draselného je rozpuštěno ve 180 g vody, je-li hmotnostní zlomek KMnO_4 v roztoku 0,04?

3. Vypočítej objemová procenta lihu v tomto roztoku. Odměrná baňka je doplněna vodou po rysku.

Řešení pracovního listu

1.

$$w_{\text{KCl}} =$$

$$w_{\text{KCl}} =$$

$$w_{\text{KCl}} = 0,0625$$

Roztok je 6,25 %.

2.

$$180 \text{ g} \dots\dots\dots 96 \%$$

$$x \text{ g} \dots\dots\dots 4 \%$$

$$x = 7,5 \text{ g}$$

Ve 180 g vody je rozpuštěno 7,5 g KMnO_4 .
(Úlohu lze řešit i přes hmotnostní zlomek).

3.

$$\varphi_{\text{lihu}} =$$

$$\varphi_{\text{lihu}} =$$

$$\varphi_{\text{lihu}} = 0,4$$

Vzniklý roztok je 40 % (obj.).