



Pracovný list 5

Úloha č. 1: Niečo na zopakovanie učiva: Oddelovanie zložiek zmesí:

- a) pri filtrácii oddelujeme zložky na základe odlišnej
b) pri kryštalizácii oddelujeme zložky na základe odlišnej
c) pri usadzovaní oddelujeme zložky na základe odlišnej
d) pri odparovaní oddelujeme zložky na základe odlišnej
e) pri destilácii oddelujeme zložky na základe odlišnej

Úloha č. 2: Skúste sa zamyslieť nad tým, akú metódu na oddelovanie zložiek zmesí využívame pri

- a) sušení podlahy po jej umytí
b) cedení špagiet po uvarení
c) výrobe cukru a soli
d) pri výrobe destilovanej vody
e) pri čistení vody na pitnú, keď sa voda napúšťa do nádrží a nechajú sa klesnúť ku dnu nečistoty,
ktoré sú ľahšie ako voda
f) sušení bielizne po vypratí
g) pri čistení odpadovej vody, keď odpadová voda prechádza cez hrablice a sitá
h) varení lekváru
ch) pri vysávaní
i) pri odsávaní pár pomocou kuchynského digestora

Úloha č. 3: Po preštudovaní učebného materiálu **Vysvetľujeme Chemické rovnice 2 a 3** určte v týchto rovniaciach, koľko atómov prvkov je v jednotlivých zápisoch:



2 Fe počet atómov Fe

O_2 počet atómov O

2 FeO počet atómov Fe počet atómov O



2H_2 počet atómov H

O_2 počet atómov O

$2 \text{H}_2\text{O}$ počet atómov H počet atómov O



N_2 počet atómov N

3H_2 počet atómov H

2NH_3 počet atómov N počet atómov H



2KOH počet atómov K počet atómov O počet atómov H

H_2SO_4 počet atómov H počet atómov S počet atómov O

K_2SO_4 počet atómov K počet atómov S počet atómov O

$2 \text{H}_2\text{O}$ počet atómov H počet atómov O



Ca(OH)_2 počet atómov Ca počet atómov O počet atómov H

2HNO_3 počet atómov H počet atómov N počet atómov O

$\text{Ca(NO}_3)_2$ počet atómov Ca počet atómov N počet atómov O

$2 \text{H}_2\text{O}$ počet atómov H počet atómov O