



Pracovní list 3 vypracovanie

Úloha č. 1: Niečo na zopakovanie učiva: Predstavte si tieto zmesi a označte, aká je to zmes.

P. č.	Zmes	Rovnorodá	Rôznorodá
1	Pitná voda	•	
2	Rezancová polievka		•
3	Rizoto		•
4	Číre sklo	•	
5	Hlina		•
6	Vzduch (čistý)	•	
7	Pleťová voda	•	
8	Malinový kompót		•
9	Precedená kompótová šťava	•	
10	Nerez (predstavte si napríklad nerezový drez)	•	

Úloha č. 2: Doplň, čo hovorí zákon zachovania hmotnosti: (textom alebo znamienkom)

Celková hmotnosť reaktantov = (je taká istá ako) celková hmotnosť produktov

Úloha č. 3: $\text{KOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$

- a) z rovnice vypíš reaktanty KOH a HCl
b) z rovnice vypíš produkty KCl a H₂O

Úloha č. 4: Podľa zákona zachovania hmotnosti určte:

a) $A + B \rightarrow C + D$

Koľko vážia spolu produkty (C a D), keď reaktanty (A a B) vážia spolu 200 g?
200 g

b) $A + B \rightarrow C$

Látka A váži 10 g, látka B váži 30 g. Koľko váži látka C?

10 g + 30 g = 40 g (Látka C váži toľko, koľko vážia spolu reaktanty.)

c) $A \rightarrow B + C + D$

Koľko váži látka A, keď látka B váži 15 g, látka C váži 20 g a látka D váži 25 g?

15 g + 20 g + 25 g = 60 g (Látka A váži toľko, koľko vážia spolu produkty.)

d) $A + B \rightarrow C + D$

Koľko váži látka D, keď látka A váži 20 g, látka B váži 50 g a látka C váži 30 g?

20 g + 50 g – 30 g = 40 g (Reaktanty A a B vážia spolu 20 g + 50 g.

Od ich hmotnosti odčítame hmotnosť produktu C, teda – 30 g.)