**Chemické reakcie**

* **Chemická reakcia**- dej, pri ktorom z  reaktantov vznikajú produkty
* Schéma: reaktanty→ produkty
* **Chemická rovnica**- presný zápis chemickej reakcie pomocou značiek a vzorcov
* Zákon zachovania hmotnosti- hmotnosť reaktantov sa rovná hmotnosti produktov, počet a druh atómov sa nemení
* **Chemické zlučovanie**- chemická reakcia, pri ktorej z jednoduchých reaktantov vznikajú zložité produkty, schéma R1+R2→P
* **Chemický rozklad**- chemická reakcia, pri ktorej zo zložitejších reaktantov vznikajú jednoduché produkty, schéma R →P1+P2

Pr. Napíš počet atómov v jednotlivých zlúčeninách:

4 H2O- 4.2= 8 atómov vodíka , 4.1= 4 atómy kyslíka

5 Na2CO3 -5.2= 10atómov sodíka, 5.1=5 atómov uhlíka, 5.3=15 atómov kyslíka

Pr. Napíš počet atómov v jednotlivých zlúčeninách

6CO2

4Al2O3

6Ca(OH)2

Úprava chemických reakcií- na tomto linku nájdete postup ako upraviť chemickú reakciu dopísaním stechiometrických koeficientov – hlavne strana 4,5

<https://viki.iedu.sk/resources/resource/reso-620cdf0a-fe6e-488d-a2dd-91a984d7e06d/play?userResourceContext=false>

Veľmi rada odpoviem – otázky mi posielajte na mail ellerova@zskombj.sk alebo dúfam, že čoskoro sa nám podarí zrealizovať online hodinu