***Zákon zachovania hmotnosti pri chemických reakciách***

Zákon zachovania hmotnosti pri chemických reakciách uviedol ako prvý v roku 1748 Michail Vasilievič Lomonosov 

a nezávisle od neho v roku 1774 aj Antonie Laurent Lavoisier .

Zadefinovanie zákona zachovania hmotnosti pri chemických reakciách umožnili mnohé experimenty a dôsledný zápis ich priebehu.

Zistili, že hmotnosť látok vstupujúcich do chemickej reakcie (reaktantov) sa rovná hmotnosti látok, ktoré chemickou reakciou vzniknú (produktov).

Objavili ho v čase, keď ešte nepoznali časticové zloženie látok.

Súčasné poznatky sú s ním v súlade.

**Zapamätáme si:**

**Hmotnosť všetkých reaktantov sa rovná hmotnosti všetkých produktov.**

**robert3bednar@gmail.com**