

# 12 Kapitola - Chemické reakce



## **CHEMICKÉ REAKCE JSOU SVÝM PRINCIPEM STEJNÉ, JAKO REAKCE NUKLEÁRNÍ.**

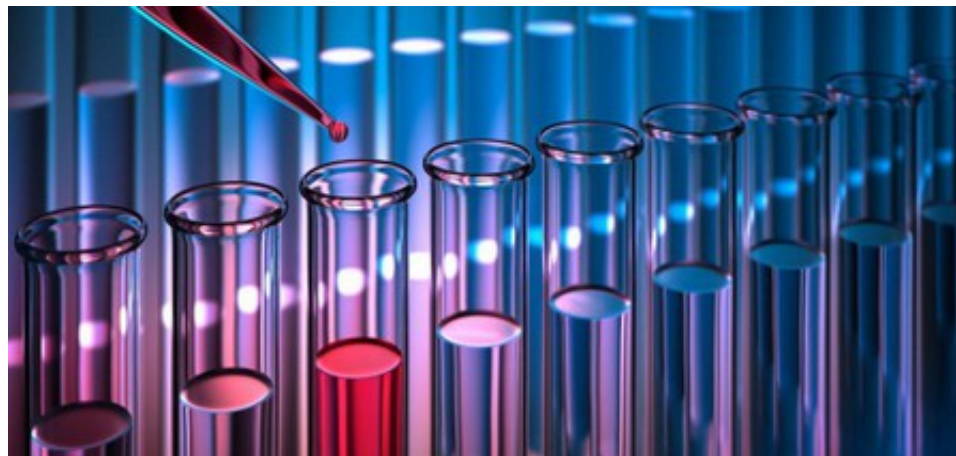
I když chemické projevy nejsou naší vědou pojmány jako projevy fyzikální, jsou v "**Reciproční fyzice**" postaveny na stejných principech. Rozdíl jsou

tyto:

**11.1.** - Nukleární reakce jsou závislé na tvaru jádra atomu. Chemické reakce jsou závislé na tvaru celého atomu.

**11.2.** Nukleární reakce jsou výsledkem změny množství zhuštěné energie na povrchu jádra atomu až do oblasti sféry "**A**".

**11.3.** Stejně jako v nukleárních reakcích, tak i zde vznikají chemickou reakcí hmotnostní schodky (7.4.3.). Protože se jedná o uvolňování "**energie**" až za hranicí sféry "**A**", kde je zhuštění energie oproti oblasti sféry mezi "obáčkami" sfér "**A**" a "**B**" jsou nepatrné a obtížně měřitelné.



Chemické reakce jsou výsledkem změny množství zhuštěné energie až za oblastí sféry "**A**" (obr. 8). Neboli v prostoru, kde převládá gravitační síla nad odpudivou silou zhuštěné energie.

**11.4.** Mnohé chemické reakce jsou snadno "**vratné**". Tím umožňují "**skladování energie**". Změnou chemické podstaty se mění i povrch molekul, lze tedy "přidat" nebo "odebrat" určité množství "energie" formou "elektriny", nebo tepla (9.5.)

---

Bouquet, Václavské náměstí 1, Praha, 110 00, +420 100 123 456

Vytvořeno službou Webnode

---

Vytvořte si webové stránky zdarma!