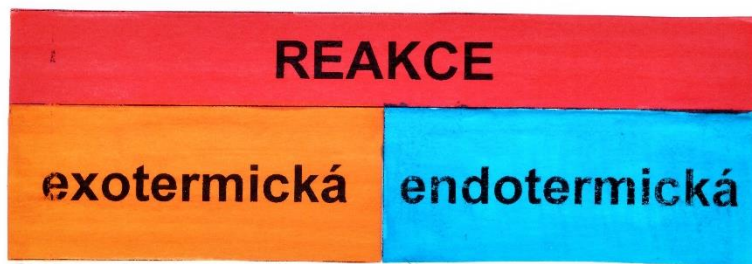
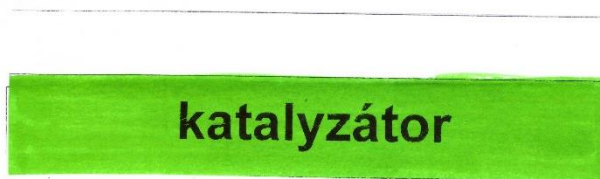


CHEMICKÉ REAKCE

= děj, kdy z výchozích látek (REAKTANTŮ), vznikají jiné ch. látky (PRODUKTY).
Zanikají původní chemické vazby a vznikají nové



Průběh reakcí ovlivňují reakční podmínky: teplota, tlak, katalyzátory



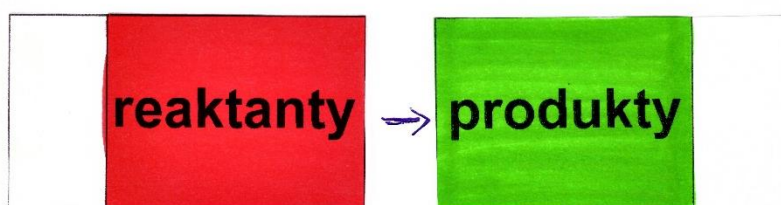
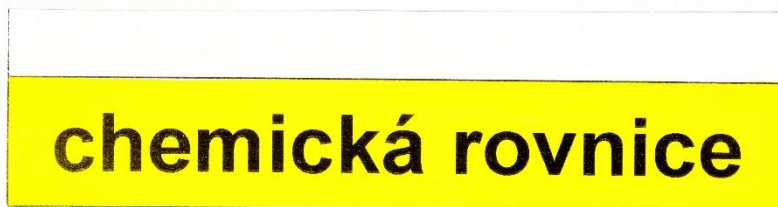
ZÁKON ZACHOVÁNÍ HMOTNOSTI

V uzavřené soustavě platí, že:

Hmotnost chemických látek před reakcí je stejná jako hmotnost chemických látek po reakci.

! Při chemické reakci se nemění počet atomů. Mohou se přeskupovat,
! ale ne vznikat nebo zanikat, !

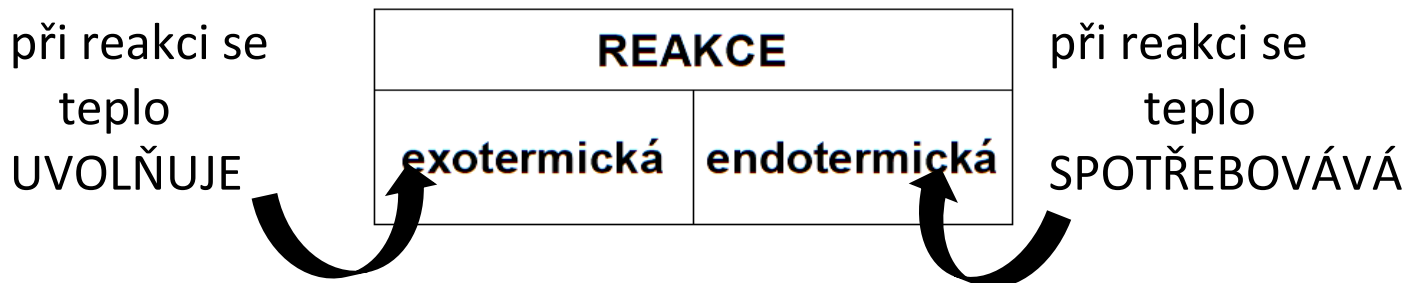
CHEMICKÉ ROVNICE



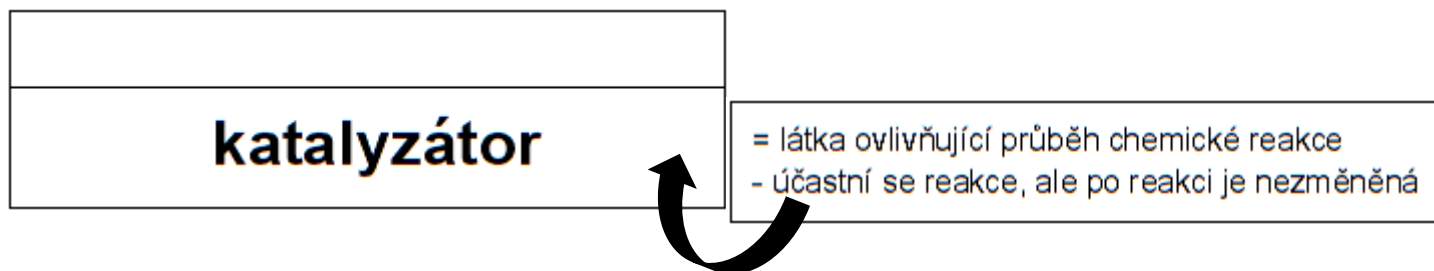
Chemické reakce

= děj, kdy z výchozích látek (REAKTANTŮ) vznikají jiné chemické látky (PRODUKTY).

Zanikají původní chemické vazby a vznikají nové.



Průběh reakcí ovlivňují reakční podmínky: teplota, tlak, katalyzátory



Zákon zachování hmotnosti

V uzavřené soustavě platí, že: **Hmotnost chemických látek před reakcí je stejná, jako hmotnost chemických látek po reakci.**

! Při chemické reakci se nemění počet atomů. Mohou se přeskupovat, ale nemohou vznikat nebo zanikat. **!**

Chemické rovnice

