**Téma 6: Chemická rovnováha**

* Str. 2 – obrazové znázornění rovnosti rychlosti reakcí (přímé a zpětné) při rovnováze
* Str. 16 – žák uvede definici katalyzátoru – správné řešení - klikni na rámeček (efekt rozetmění)
* Str. 17 – test (opakování): kliknutím na jednotlivé barevné elipsy se odkryjí otázky pro opakování
* Str. 18 – žáci pro jednotlivé chemické rovnováhy uvedou způsoby, kterými lze rovnováha posunout ve směru vzniku reaktantů – řešení je pod rámečky – klikni (efekt rozetmění)