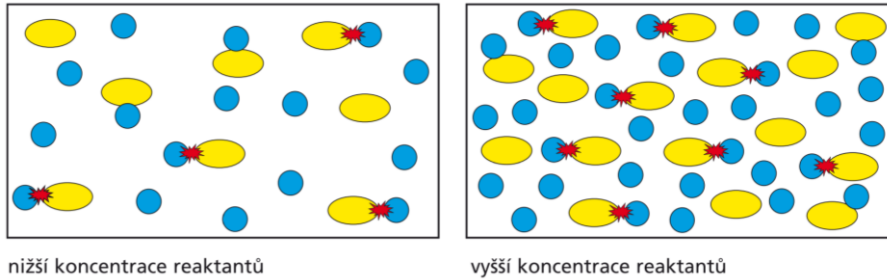


1. **Opiš následující zápis nebo ho vytiskni a nalep (i s obrázky) do školního sešitu:**
(učebnice str.56-59)

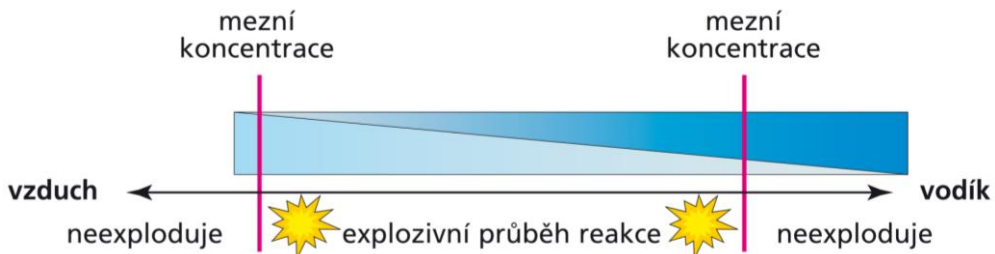
Látková koncentrace

Látková koncentrace udává počet molů rozpuštěné látky v celkovém objemu roztoku. Značí se písmenem c a její jednotkou je mol/dm^3 a vypočítá se podle vztahu $c = \frac{n}{V}$. Zvýšením látkové koncentrace reaktantů se zvyšuje rychlost chemické reakce. Častěji totiž dochází ke **srážkám reagujících částic** a ke vzniku chemické vazby.



znázornění chemické reakce mezi částicemi reaktantů

S vlivem koncentrace na rychlost chemických reakcí souvisí tzv. **mezní koncentrace**. Udává hodnotu koncentrace, která je rozhodující pro to, zda chemická reakce proběhne, či neproběhne.



Rychlost chemické reakce lze zvýšit:

1. zvýšením koncentrace reaktantů,
2. zvýšením teploty reakční směsi,
3. zvýšením plošného obsahu povrchu reaktantů,
4. přítomností katalyzátoru.

V některých případech ovlivňují rychlost chemických reakcí i promíchávání reakční směsi a změna tlaku.

2. **Vypracuj cvičení v pracovním sešitě:**

str.35/cvičení 1,3,6,7

str.36/cvičení 2,5