

Dobrý den děti,

minulou VH jsme řešili opakování výpočtů z chemických rovnic. Prosím o opětovné opakování těchto výpočtů.

Další online výuka bude zaměřena na tzv. molární koncentraci. Pro vás je to učivo staré viz 8. ročník. Prosím tedy o jeho zopakování, ať vám to není třeba vysvětlovat od samého základu, ale můžeme přejít rovnou na jejich výpočty.

Děkuji za spolupráci ☺ zdravíčko PJ

Molární koncentrace

- Molární koncentrace je definována jako počet molů určité látky rozpuštěné v 1dm^3 roztoku
- Značí se písmenem **C** jednotka *molární (M)*

$$C_a = n_a / V_r$$

C_a molární koncentrace látky a

n_a počet molů látky a

V_r celkový objem roztoku