

Chemické názvoslovie a výpočty

Výkonový štandard	Obsahový štandard
<ul style="list-style-type: none">orientovať sa v periodickej tabuľke prvkov (ďalej PTP),vyvodíť možné oxidačné čísla prvkov v zlúčeninách podľa ich umiestnenia v PTP,uplatňovať základné pravidlá názvoslovie anorganických zlúčenín: halogenidov, oxidov, kyselín, hydroxidov, solí a hydrogensolí s využitím PTP,rozlíšiť relatívnu atómovú hmotnosť $A_r(X)$, relatívnu molekulovú hmotnosť $M_r(Y)$ a molárnu hmotnosť M,vysvetliť význam Avogadrovej konštanty,porovnať hmotnosť jedného mólu atómov rôznych prvkovvypočítať molárnu hmotnosť zlúčeniny zo známych hodnôt molárnych hmotností prvkov,napísať vzťah pre výpočet látkového množstva $n = \frac{m(A)}{M(A)}$ a vysvetliť symboly v zápise,vypočítať látkové množstvo látky, ak je zadaná hmotnosť a molárna hmotnosť látky,vypočítať hmotnosť látky, ak je zadané látkové množstvo a molárna hmotnosť látky,napísať vzťah pre výpočet koncentrácie látkového množstva $c = \frac{n(A)}{V(R)}$ a vysvetliť symboly v zápise,navrhnúť a zrealizovať prípravu roztokov z tuhej látky a kvapaliny s danou koncentráciou látkového množstva roztokov, daným hmotnostným zlomkom (%).	<ul style="list-style-type: none">periodická tabuľka prvkov,oxidačné číslo atómu prvku,system tvorenia názvoslovie anorganických zlúčenín,relatívna atómová hmotnosť $A_r(X)$,relatívna molekulová hmotnosť $M_r(Y)$,látkové množstvo n,Avogadrova konštantá N_A,molárna hmotnosť M,koncentrácia látkového množstva, hmotnostný zlomok.

