

Pracovní list

Předmět: chemie

Ročník: 8.B

Opakování vzdělávacího celku: chemické výpočty, chemické reakce

Úkol 1: Vypočti molární hmotnost chemických látek:

$M/\text{Ag}/ =$

$M/\text{O}_2/ =$

$M/\text{Al}_2\text{O}_3/ =$

$M/\text{H}_2\text{SO}_4/ =$

$M/\text{Ca}(\text{OH})_2/ =$

$M/\text{Na}_2\text{CO}_3/ =$

$M/\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2/ =$

Úkol 2: Vypočítej hmotnost látky, která má látkové množství 114 mol a molární hmotnost je 190g/mol.

Úkol 3: Podívej se na tyto videa a zkus odpovědět na čem závisí rychlost chemické reakce:

- https://www.youtube.com/watch?time_continue=1&v=DKQwTM07KJM&feature=emb_logo
- https://www.youtube.com/watch?v=7qpolD2Jqk&feature=emb_logo
- https://www.youtube.com/watch?time_continue=2&v=rAL83xoH-fc&feature=emb_logo
- https://www.youtube.com/watch?v=-oaFN-y6zt4&feature=emb_logo
- https://www.youtube.com/watch?v=rGP1AWacDxY&feature=emb_logo

Můžeš si dokonce doma vyzkoušet tyto pokusy:

- Do jedné sklenice dáš studenou vodu, do druhé sklenice teplou(horkou) vodu. Do obou sklenic dáš lžičku soli. Můžeš zamíchat. Která sůl se dříve rozpustí?"
- Do dvou sklenic dáš vodu (může být studená – ale musí mít stejnou teplotu v obou sklenicích). Do jedné sklenice dáš lžičku cukru a do druhé sklenice dáš kostku cukru. Který cukr se ti dříve rozpustil?
- Do dvou sklenic dáš vodu. Do jedné sklenice dáš lžičku soli, do druhé dvě. Ve které sklenici se sůl rozpustila rychleji?
- Do dvou sklenic dáš vodu. Do jedné sklenice dáš sůl a do druhé dáš mouku. Ve které sklenici se látka rychleji rozpustila? Rozpustila se v obou případech?

Další materiály k tématu najdete v učebnici str.: 73-75