

Oxid uhličitý

Oxid uhličitý je súčasťou vzduchu. Uvoľňuje sa pri horení uhľíkatých palív (uhlie, drevo, benzín), pri dýchaní, hnití a kvasení.

Oxid uhličitý je bezfarebný plyn. Nie je horľavý. Je ťažší ako vzduch, preto klesá dolu. Vytláča vzduch z uzavretých priestoroch. (napr. z pivníc, studní), čím spôsobuje, že všetko živé sa tam udusí. Pri nedostatku kyslíka hasne aj oheň.

Oxid uhličitý je čiastočne rozpustný vo vode. Vo väčšom množstve je obsiahnutý najmä v niektorých minerálnych vodách.

Oxid uhličitý má významnú úlohu pri asimilácii a pri dýchaní. Živočíchy pri dýchaní vdychujú kyslík a vydychujú oxid uhličitý. Rastliny pri procese fotosyntézy spotrebúvajú oxid uhličitý a uvoľňujú kyslík.

Použitie oxid uhličitého je rozličné. Plynný sa používa na prípravu sódovej vody a osviežujúcich nápojov. Oxid uhličitý, ktorí vzniká činnosťou kvasníc alebo rozkladom kypriacich práškov, kypří cesto. Kvapalnú oxid uhličitý je náplňou snehových hasiacich prístrojov. Tuhý oxid uhličitý – suchý ľad, sa používa na chladenie a mrazenie. Chladia sa ním napr. zmrzlina v pouličných stánkoch.

Úlohy:

1. Aký oxid vydychujú ľudia ?
2. Kde sa uvoľňuje oxid uhličitý ?
3. Čo spôsobuje perlivosť minerálnych vôd?
4. Kde sa používa oxid uhličitý?

