



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY




OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

- **Název školy:** Střední zdravotnická škola a vyšší odborná škola zdravotnická Karlovy Vary
- Číslo projektu: CZ.1.07/1.5.00/34.0953
- **Vzdělávací materiál: Peroxosloučeniny**
- Šablona III/2 Inovace a zkvalitnění výuky prostřednictvím ICT
- **Název materiálu:** VY_32_INOVACE_CHE.1.07
- **Datum tvorby:** 21.09.2012
- Vyučovací předmět, ročník, obor: CHE, 1. ročník, Laboratorní asistent
- **Autor:** Mgr. Veronika Pánková
- **Anotace:** Vzdělávací materiál inovuje výuku chemie, pomáhá snazšímu pochopení chemického názvosloví. Využívá ICT při výuce, motivuje a aktivuje žáky.

Peroxo-sloučeniny

- jsou sloučeniny, kterým ve vzorci přibude jeden kyslík
- O^{-II}  O_2^{-II} peroxidy
- předponou peroxo- připojenou k názvu oxosloučeniny vyznačujeme záměnu $-O-$ v molekule za skupinu $-O-O-$
- H_2O_2 – peroxid vodíku
- Na_2O_2 – peroxid sodíku (peroxid sodný)
- K_2O_2 – peroxid draslíku (peroxid draselný)
- BaO_2 – peroxid baria (peroxid barnatý)



Superoxidy (hyperoxydy) $(\text{O}_2)^{-1}$

K O_2 – hyperoxid draselný

Ozonidy $(\text{O}_3)^{-1}$

LiO_3 – ozonid lithný

Peroxokyseliny

- ve vzorci kyselin přibude jeden kyslík

vzorec	název	vzorec	název
H_2SO_4	k.sírová	H_2SO_5	k.peroxosírová
$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$	k.disírová	$\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$	k.peroxodisírová
HNO_3	k.dusičná	HNO_4	k.peroxodusičná
H_2CO_3	k.uhličitá	H_2CO_4	k.peroxouhličitá

Použitá literatura

- PACHMANN, E. a HOFFMAN, V. *Obecná didaktika chemie*. Praha: SPN, 1981.
- PACHMANN a kol. *Speciální didaktika chemie*. Praha: SPN, 1986.
- FLEMR V. a DUŠEK B. *Chemie I /obecná a anorganická/ pro gymnázia*. Praha: SPN, 2007.
- PETTY, G. *Moderní vyučování*. 1. vyd., Praha: Portál, 1996 ISBN 80-7178-070-7
- DUŠEK, B. *Kapitoly z didaktiky chemie*. 2. přeprac. vyd., Praha: VŠCHT Praha, 2009. ISBN 978-80-7080-736-1