

Tepelné elektrárne a kyslé dažďe

Doplňujúci materiál

Autor aktivity: Montserrat Tortosa (Universitat Autònoma de Barcelona, Spain)

Cite this work as:

Tortosa, Montserrat (2014). Coal Power and Acid Rain. pp. 1-6. Available at <http://comblab.uab.cat>

This work is under a Creative Commons License BY-NC-SA 4.0 Attribution-Non Commercial-Share Alike. More information at

<https://creativecommons.org/licenses/by-nc-sa/4.0/>

Kyslé dažde ohrozujú ž. prostredie



Vplyv kyslých dažďov na lesy
Jizerských hôr, Česká republika



Čínska socha Buddhy Leshan je
postupne ničená kyslými dažďami.

- Prvé problémy sa objavili v 60. l. 20. st. → vymierajúce jazerá
ničenie lesov
- V súčasnosti sú kyslé dažde problémom aj vo vyspelých krajinách
- Vedci sa zhodujú na tom, že spaľovanie fosílnych palív je jednou z príčin kyslých dažďov.

Čo je to kyslý dážď?

Kyslý dážď je akákoľvek forma zrážky, ktorá je neobyčajne kyslá.

- Ovplyvňuje
 - Živé organismy
 - Infraštruktúra
- Zmeraním pH dažďovej vody zistíme, či je zrážka kyslá.

Čo je pH?

pH je hodnota, ktorá udáva stupeň kyslosti alebo zásaditosti roztoku.

- Vo vodných roztokoch $\text{pH} = -\log [\text{H}_3\text{O}^+]$
 - Kyslé roztoky $\longrightarrow \text{pH} < 7$
 - Neutrálne roztoky $\longrightarrow \text{pH} = 7$
 - Zásadité roztoky $\longrightarrow \text{pH} > 7$

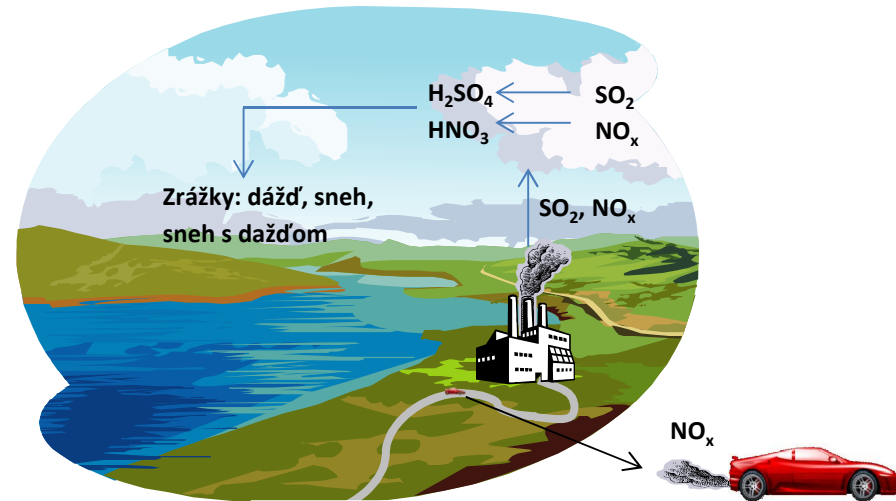
Kyslé dažde



neobyčajne nízke pH

Ako vzniká kyslý dážď

	pH	
Kyselina v batériách	1	Kyslé ↑
	2	
Kyslý dážď	3	
	4	
Normálny dážď	5	Neutrálne
	6	
Voda	7	↓ Zásadité
Voda v oceáne	8	
Tekutý čistiaci prostriedok	9	
	10	
	11	
	12	
	13	
	14	



1. Emisné plyny oxidov dusíka a oxidu siričitého unikajú do atmosféry.
2. Plyny sa potom rozpúšťajú vo vodnej pare a v zrážkach sa na zemi dostávajú ako kyselina sírová a dusičná.

➔ **KYSLÝ
DÁŽĎ**