**Chemie 8. ročník – náhradní práce za hodinu 31. 3.**

Dobrý den!

Minule jsme se začali více bavit o kyselinách. A, protože jsem známý šťoural, tak se trochu poptám:

Copak jsou to ty kyseliny?

Proč v chemii nikdy NIC neochutnáváme?

Když ředíme kyseliny, tak lijeme co do čeho? Vodu do kyseliny? Kyselinu do vody?

Věděl by někdo, proč?

O které kyselině jsme se bavili minule?

Dnes tedy další kyselina (pokud můžeš vytisknout, nalep si jako zápis):

**KYSELINA DUSIČNÁ HNO3**

- bezbarvá kapalina

- rozkládá se působením slunečního záření – uchovává se v tmavých nádobách

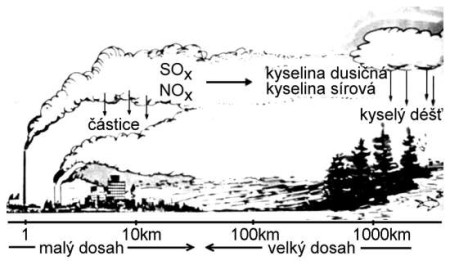
- výroba průmyslových dusíkatých hnojiv

- výroba léčiv, plastů, výbušnin

Doporučuji shlédnout video: <https://www.youtube.com/watch?v=HgWIk8tkefE>

je v něm hezky ukázáno, jak kyselina dusičná hezky reaguje

podívejte se na obrázek vzniku **kyselých dešťů** – z oxidů siřičitého a dusíku vzniknou reakcí se vzdušnou vodou kyseliny – sírová a dusičná. Nejsou koncentrované, ale stačí na to, aby zničily lesy. Tento problém byl v 80. letech minulého století např. v Krušných horách.



Zdroje:

obrázek: <http://www.komenskeho66.cz/materialy/chemie/WEB-CHEMIE8/vyzmamneoxidy.html>

video: <https://www.youtube.com/watch?v=HgWIk8tkefE>