

 evropský sociální fond v ČR
 EVROPSKÁ UNIE
 MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ, MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY
 OP Vzdělávání pro konkurenceschopnost
 INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Vypracovala: Mária Vostarková
 Číslo materiálu: VY_32_inovace_15_chkyseliny_13
 Datum: červen 2012
 Chemie: VIII. ročník
 Tematický okruh: Názvosloví kyselin
 Klíčová slova: kyselina, kyslíkatá, bezkyslíkatá

Strana1

Kyseliny

- jsou látky uvolňující ve vodě kationty vodíku H^+
- jsou to žraviny
- pH menší než 7
- dělí se na kyslíkaté a bezkyslíkaté

Strana2

Bezkyslíkaté kyseliny

- jsou dvouprvkové sloučeniny vodíku, halogenu nebo síry
- halogeny - prvky VII.skupiny
- F, Cl, Br, I
- $H - X$
- koncovka - ovodíková

Strana3

Kyslíkaté kyseliny

- víceprvkové sloučeniny vodíku, kyslíku a dalšího prvku
- $H - X - O$

Strana4



Strana5

kyselina chlorovodíková	HCl	HCl
kyselina chloristá	$HClO_4$	$HClO_4$
kyselina chlorová	H_2ClO_4	H_2ClO_4
kyselina chlorná	HClO	HClO
kyselina chlorečná	$HClO_3$	$HClO_3$
kyselina bromovodíková	HBr	HBr
kyselina bromová	H_2BrO_4	H_2BrO_4
kyselina bromistá	$HBrO_4$	$HBrO_4$
kyselina jodovodíková	HI	HI
kyselina jodičná	HIO_3	HIO_3

Strana6

Anotace: Žáci rozlišují pojmy kyslíkatá a bezkyslíkatá kyselina, procvičují názvosloví kyselin, lze použít i ke zkoušení.

6 28-0:40