

UHLIČITAN SODNÝ Na_2CO_3

Dalším důležitým uhličitanem je **uhličitan sodný** Na_2CO_3 , který je označován též jako **soda**. Používá se do **pracích prostředků** na změkčování vody, na **výrobu skla** a **mýdla**.

HYDROGENUHLIČITAN VÁPENATÝ $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

Hydrogenuhlíčitan vápenatý vzniká působením vzdušného oxidu uhličitého a vody na **uhličitan vápenatý**:



Opětovným vysrážením z vodního prostředí vzniká vápenec CaCO_3 , který pak tvoří např. **krápníky**. Proběhne opačná reakce:



Které krasové oblasti v České republice znáte?



Krápníky (Bystrianská jaskyňa, Slovensko)

Z

Z



Hydrogenuhlíčitan vápenatý obsažený ve vodě způsobuje její **přechodnou tvrdost**. Ta se dá odstranit převařením vody.

Zapište chemickou rovnicí vznik hydrogenuhlíčitanového aniontu. Jaké použití má hydrogenuhlíčitan sodný?



Superfosfát

Př



Jaký vliv na životní prostředí má nadměrné hnojení fosforečnými hnojivy?

KŘEMIČITANY

Křemičitany jsou **soli** několika druhů křemičitých kyselin.

Výskyt: Křemičitany jsou **velmi rozšířené soli**, které se v přírodě nacházejí jako **nerosty**. Tvoří až 75% hmotnosti zemské kůry. Do této skupiny nerostů patří např. **kaolinit**, **živce** a některé **drahé kameny**, např. český granát (pyrop), olivín a turmalín.

Využití: Kaolinit tvoří horninu **kaolin**, která je významnou **survínou** pro **keramický průmysl**. Používá se na výrobu porcelánu, keramiky a kameniny. **Živce** se používají na výrobu glazury (polevy) na porcelán. Drahé kameny se používají v **klenotnictví**.



Nerost živec



Zjistěte, jak vypadají a kde se vyskytují uvedené drahé kameny.

Vyhledejte informace o praktickém využití uhličitanů, fosforečnanů a křemičitanů.



krasové jevy: anglicky – karst phenomena [ka:st fə'nɒmɪnə] německy – Karstbildungen
drahé kameny: anglicky – precious stones [preʃəs 'stəʊn] německy – Edelsteine

kras: Zeměpis 8, 2. díl, str. 74