Medzi s2 prvky patria prvky \_\_\_\_\_. skupiny periodickej sústavy prvkov:

Berýlium\_\_\_\_, horčík\_\_\_\_\_\_ a kovy alkalických zemín: vápnik\_\_\_\_\_\_, stroncium\_\_\_\_\_\_, bárium\_\_\_\_\_\_\_ a rádioaktívne rádium\_\_\_\_\_\_

- všetky sú kovy, vo svojich atómoch majú \_\_\_\_\_\_\_\_valenčné elektróny v orbitáloch \_\_\_. –

- názov je odvodený od vlastností ich oxidov, prípadne hydroxidov, ktoré sa svojou zásaditosťou podobajú hydroxidom alkalických kovov.

Fyzikálne a chemické vlastnosti

Be

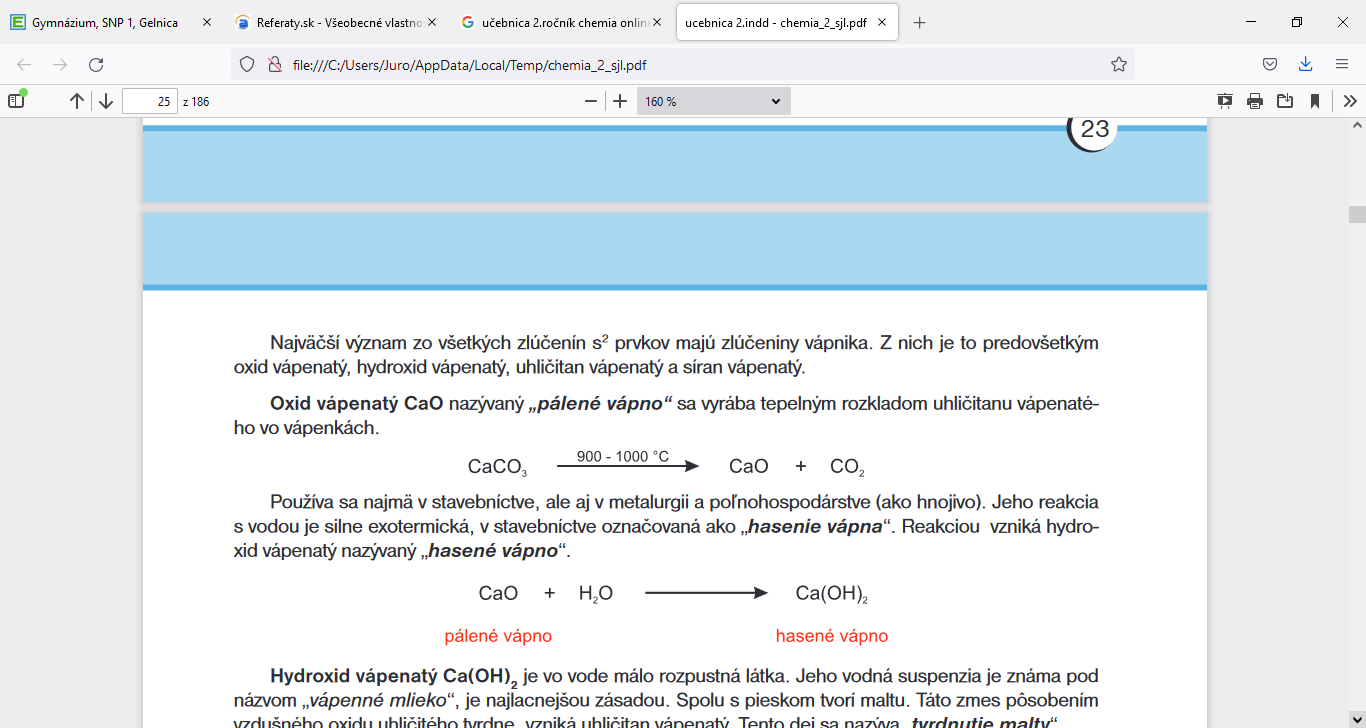
Mg

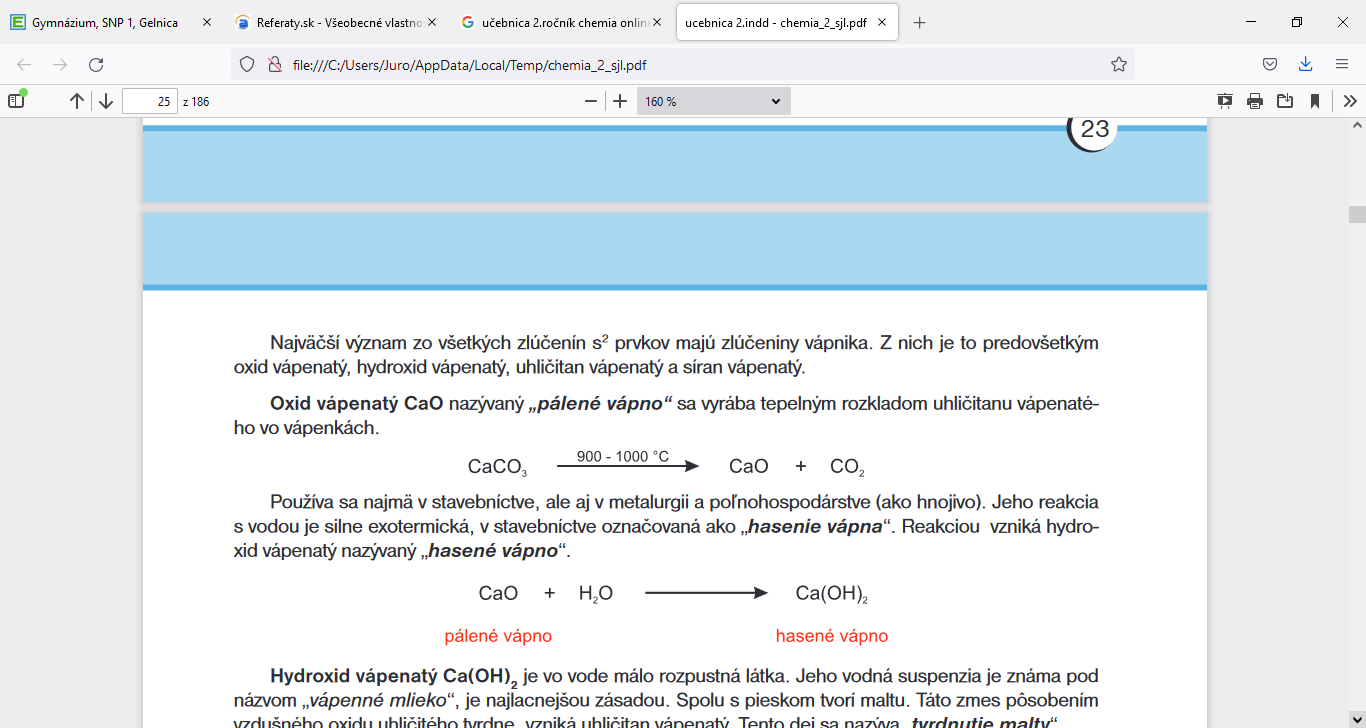
Ca

Sr

Ba

Najväčší význam zo všetkých zlúčenín s2 prvkov majú zlúčeniny vápnika. Z nich je to predovšetkým: oxid vápenatý\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, hydroxid vápenatý\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, uhličitan vápenatý \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_a síran vápenatý\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.   
Oxid vápenatý \_\_\_\_ nazývaný „pálené vápno“ sa vyrába tepelným rozkladom CaCO3 vo vápenkách

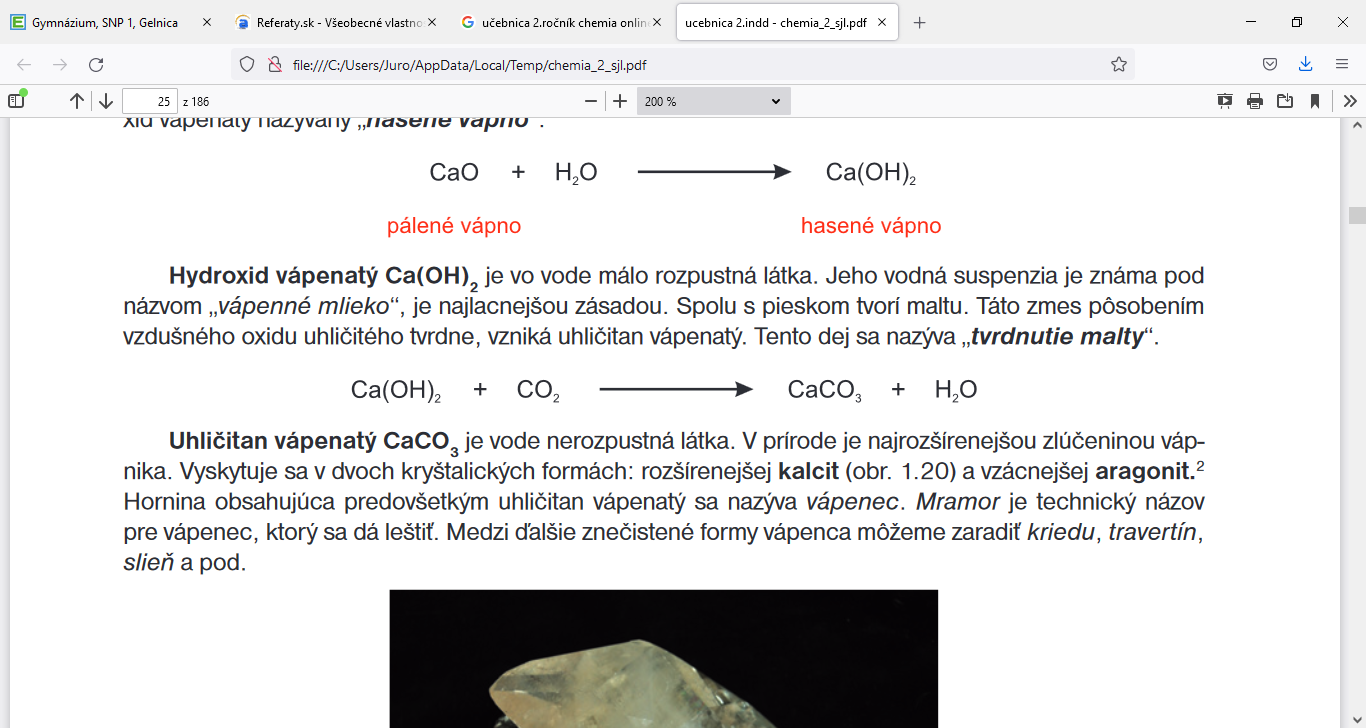
 \_EXO/ENDO TERMICKÁ REAKCIA\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_EXO/ENDO TERMICKÁ REAKCIA\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Hydroxid vápenatý \_\_\_\_\_\_\_\_=hasené vápno - je vo vode **málo rozpustná** látka. Jeho vodná suspenzia = „vápenné mlieko“, je najlacnejšou zásadou.

|  |
| --- |
| Malta = piesok + vápno |

(vplyvom CO2 tvrdne, vzniká uhličitan vápenatý) - dej sa nazýva „tvrdnutie malty“.



Betón= vipiesok

Uhličitan vápenatý CaCO3 je vode nerozpustná látka. V prírode je najrozšírenejšou zlúčeninou vápnika. Vyskytuje sa v dvoch kryštalických formách: rozšírenejšej kalcit (obr. 1.20) a vzácnejšej aragonit.2   
Hornina obsahujúca predovšetkým uhličitan vápenatý sa nazýva vápenec. Mramor je technický názov   
pre vápenec, ktorý sa dá leštiť. Medzi ďalšie znečistené formy vápenca môžeme zaradiť kriedu, travertín,   
slieň a pod.