

Online hodina bude jako vždy ve středu, ale tentokrát už od 8.00.

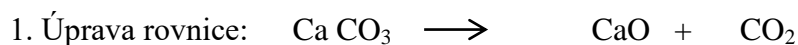
Budeme pokračovat v učivu o chemických reakcích, nastal čas na výpočty z chemických rovnic.

Tentokrát nebude nic v učebně, všechno v tomto dokumentu. Připomínám, že v Google učebně máte přehled názvosloví, který můžete používat, pokud máte zápisy v sešitě neúplné☺.

Nejlépe **do úterý** udělejte úkol v Google učebně, měl by vás připravit na následující úkol a online hodinu.

**Do čtvrtku do 16.00** vypracujte a odešlete na [novotnaj@skolazh.cz](mailto:novotnaj@skolazh.cz) tento úkol:

Vypočítej, kolik t páleného vápna (oxidu vápenatého) vznikne z **10 t** vápence (uhličitanu vápenatého).



2. Podtrhněte si v rovnici, kterými sloučeninami se budeme zabývat.

3. Vypočítejte jejich molární hmotnosti, jestliže:

$$M(\text{Ca}) = 40 \text{ g/mol} \quad M(\text{C}) = 12 \text{ g/mol} \quad M(\text{O}) = 16 \text{ g/mol}$$

4. Podle upravené rovnice doplňte:

z ..... mol  $\text{CaCO}_3$  .....vznikne ..... mol  $\text{CaO}$

z ..... g  $\text{CaCO}_3$  .....vznikne ..... g  $\text{CaO}$

z **10 t**  $\text{CaCO}_3$  ..... vznikne **x t**  $\text{CaO}$

---

5. Vypočítejte x:

6. Odpovězte na otázku:

Pokuste se výpočet zvládnout sami podle zápisu z minulé hodiny, těmto výpočtům se budeme věnovat i nadále.

Pokud byste do úterního večera nedostali pozvánku na online hodinu, napište mi.