

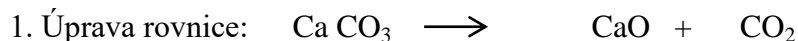
Online hodina bude jako vždy ve čtvrtek od 8.00.

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☺.

Do středy do 16.00 vypracujte a odešlete na 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 CaCO_3 vznikne mol CaO

z g CaCO_3 vznikne g CaO

z **10 t** CaCO_3 vznikne x t 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.

Pomoci s výpočtem by vám mohl i úkol v Google učebně, ten udělejte rovněž **do středy do 16.00**.