

Online hodina bude jako vždy ve středu od 10.55.

Budeme pokračovat s výpočty z chemických rovnic a s učivem o redoxních reakcích.

Úkol pro tento týden bude jenom následující pracovní list, který vypracovaný odešlete **do středy do 16.00** na novotnaj@skolazh.cz:

Vypočítej, kolik kg vodíku vznikne elektrolýzou (rozkladem elektrickým proudem) 180 kg vody.



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

3. Vypočítejte jejich molární hmotnosti, jestliže:

$$M(\text{H}) = 1 \text{ g/mol} \quad M(\text{O}) = 16 \text{ g/mol}$$

4. Podle upravené rovnice doplňte:

z mol H_2O vznikne mol H_2

z g H_2O vznikne g H_2

ze **180 kg** H_2O vznikne **x kg** H_2

5. Vypočítejte x:

6. Odpovězte na otázku:

* Kolik kg kyslíku přitom vznikne?

7. Doplňte do rovnice ke všem látkám oxidační čísla a rozhodněte, zda je reakce redoxní. Zdůvodněte.

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