**Exotermické a endotermické reakcie**.

* **Endotermické reakcie**- reakcie , pri ktorých sa teplo spotrebúva, prebiehajú len vtedy, ak sa neustále dodáva teplo napr. fotosyntéza, výroba železa zo železnej rudy, výroba vápna z vápenca
* **Exotemické reakcie**- reakcie, pri ktorých sa teplo uvoľňuje napr. horenie

**Dôležité:**

Do zadu do zošita urobiť 3 stĺpčeky a prepísať si to:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Slovenský názov | Latinský názov | Značka prvku |
| Argón | Argon | Ar |
| Arzén | Arsenicum | As |
| Berýlium | Berylium | Be |
| Bór | Borum | B |
| Cín | Stannum | Sn |
| Draslík | Kalium | K |
| Dusík | Nitrogenium | N |
| Fluór | Fluorum | F |
| Fosfor | Phosphorus | P |
| Helium | Helium | He |

* **Každú hodinu budete dostávať po 10 značiek – naučiť sa ich prosím- veľmi dôležité**
* **Správny zápis značky prvku napr. As, nesprávny zápis- AS, as**
* Ak sa potrebujete niečo opýtať píšte mi na mail veľmi rada odpoviem

**ellerova@zskombj.sk**