**Pracovní list - SÍRA**

Přečti si text, budeš odpovídat na otázky.

**Síra** (S, Sulphur) je nekovový prvek, který může mít různé barvy. Ve svém přirozeném stavu je citronově žlutá. Když se roztaví, zčervená (tmavá červená až hnědá). Je to jeden s nejvíce reaktivních prvků, který se slučuje s téměř všemi prvky. Přestože je reaktivní, v přírodě se vyskytuje i volná síra v podobě osmiatomových molekul S8. Čistá síra je někdy tak hojná, že tvoří ložiska v oblastech s bohatou vulkanickou činností nebo v okolí horkých minerálních pramenů.

Síra má rozsáhlé využití v průmyslu. Vyrábí se z ní kyselina sírová, která je součástí například automobilových baterií. Dále se síra využívá při výrobě pryže (gumy) – ta se využívá např. u pneumatik. Síra se používá i pro výrobu postřiků proti hmyzu (insekticidů) a je součástí zábavní pyrotechniky.

Hoření síry:

Při hoření síry vzniká štiplavý plyn oxid siřičitý (SO2). Doplň do šedých polí výchozí látky chemické reakce.

 + → SO2

Otázka k vyřešení:

Pokud si představíme vulkán chrlící lávu, je obvyklé, že plameny jsou žlutočervené a tekoucí láva rudá. Pro sopku Ijen na indonéském ostrově Jáva to ale neplatí. Šlehající plameny a dokonce i láva tu hoří v odstínech modré. Čím je to způsobené?