Nejdůležitější minerály

**Halogenidy**

Jsou to sloučeniny kovů s halovými prvky - ……. ( ), ……… ( ), bróm (Br) a jod (J).

* **…………………………………………………….. = halit, NaCl**

Využití: v potravinářském průmyslu – ochucení potravin, konzervace potravin nasolením

Pro správnou činnost štítné žlázy se do soli přidává ……… ( je to jeden z halových prvků)

* **Fluorit = ………………………………. CaF2**

Je zařazen do stupnice tvrdosti na ………místě.

Využití: při výrobě fluorových sloučenin např. kyseliny fluorovodíkové, zubních past, teflonu

 Snižuje teplotu tání při tavení rud.

**Sulfidy**

Jsou to sloučeniny kovů s bezkyslíkatou sírou. Do této skupiny patří důležité nerostné suroviny -…………………

**Poznáš mě?**

* **………………………………………………………** jsem významná surovina pro získání zinku. Pozinkováním ocelových plechů nedochází za pomoci vody k jejich r…………………………

Používají mě na výrobu **mosazi** = slitina zinku a ……………… S ní se můžete setkat např. na dveřích v podobě ozdobných jmenovek, pantů a klik.

Lidé potřebují zinek v potravě. Jeho nedostatek se projeví 2 př……………………………………………………………………………..

* **………………………………………………………** jsem významná surovina pro získání mědi. V podobě drátů jsem u vás doma schovaná ve zdech, abych vedla ………………………………. ……………….. . Na vzduchu oxiduji a pokrývám se zelenou vrstvou = = ……………………………………

Na památkách mě najdete na střechách jako krytinu nebo jako okap. Lidé tím využívají mé soudržnosti, že po úderu měním svůj tvar =………………………….

Používají mě na výrobu **………………** = slitina mědi a cínu (Nápověda: pojmenované je podle mě jedno období v historii lidstva, kdy mě člověk začal používat.)

* **………………………………………………………** jsem významná surovina pro získání olova. V nedávné historii jsem mělo velké uplatnění, ale jsem pro pro živý organismus jedovatý. Všichni jste mě měli doma. Sloužil jsem jako vodovodní potrubí.

 Setkáte se mnou u lékaře, až bude chtít vidět vaše kosti. Budu vás chránit před škodlivým ……………………………….. zářením. V automobilu jsem jako elektroda v bateriích. Používám se stále např. na výrobu nábojů.

Přidávají mě do taveniny při výrobě křišťálového skla. Sklo po vybroušení má větší lesk a barevný rozptyl.

* ……………………………… =„ kočičí zlato“ FeS2  Svým vzhledem zlato připomínám, ale jeho uplatnění nemám.

Patřím mezi železné rudy, ale železa obsahuji jenom 47%. Dříve jsem byl používán na výrobu kyseliny sírové.

( H2…………)

 Termín odevzdání: 22. 1. 2021