**DIŠTANČNÉ VZDELÁVANIE**

Chémia - 8. ročník

Opakovať učivo…...

**Halogenidy**

* sú dvojprvkové zlúčeniny zložené z halogénu a ďalšieho prvku,
* významné halogenidy sú chlorid sodný a chlorid draselný

**Chlorid sodný - NaCl:**

* je biela tuhá látka, dobre rozpustná vo vode,
* v prírode sa vyskytuje ako minerál kamenná soľ.

Využitie:

* je hlavnou zložkou zmesi – jedlá soľ - dochucovanie jedál,
* je pre organizmus hlavným zdrojom sodíka a chlóru,
* roztokom sa konzervujú niektoré potraviny,
* **v zdravotníctve – fyziologický roztok (w= 9%) :**
* na doplnenie vody a sodíka – infúzie,
* na čistenie rán,
* **v priemysle:**
* textilnom – prísada pri farbení látok
* chemickom – pri výrobe vodíka, chlóru, hydroxidu sodného,

kyseliny chlorovodíkovej

* dopravnom – ako posypový materiál v zimnom období, ľad sa na cestách netvorí ani pri teplote nižšej ako 0°C ( pozor! ... použitie technickej soli na posýpanie ciest je však škodlivé pre životné prostredie, preto sa ňou neposýpa v chránenom území).

**Chlorid draselný – KCl:**

* je biela tuhá látka, dobre rozpustná vo vode,
* v prírode sa vyskytuje ako žlto až červeno sfarbený minerál sylvín.

Využitie:

* **v priemysle:**
* chemickom – ako surovina pri výrobe hydroxidu draselného.

robert3bednar@gmail.com