

Javítókulcs Kémia 7. osztály Az ionvegyületek tulajdonságai (10)

“A siker titka: kitartás, kemény munka! A tehetség és a szerencse csak jól jön mellé.”



A tanulás a legerősebb fegyver, amivel megváltoztathatod a világot.

Miért nem szabad vizes kézzel a villanykapcsolóhoz nyúlni?

Az ionvegyületek fehér vagy színes, szilárd halmazállapotú, általában magas olvadáspontú, törekeny anyagok. Egyesek rosszul, mások jól oldódnak vízben. Vizes oldatuk vagy olvadáruk vezeti az elektromos áramot.

A nátrium-klorid (kősó, konyhasó), NaCl : fehér színű, szagtalan, szilárd halmazállapotú, magas olvadáspontú, törekeny, ionrácsos szerkezetű, vízben jól oldódik. Vizes oldata és olvadéka vezeti az elektromos áramot. Felhasználása: az iparban ebből állítják elő a nátriumot, a klórt és nátrium- és klórvegyületeket. Ételízesítő és fontos tartósítószer.

2 érdekes ionvegyület:

1. Kalcium-karbonát (CaCO_3): összetett ion, melyben több atom kapcsolódik össze kovalens kötéssel. Élőlények vázanyaga, mészkőhegység anyaga, cseppkő.

2. Kristályvizes réz-szulfát ($\text{CuSO}_4 \times 5 \text{H}_2\text{O}$) vagy rézgálic: az ionrácsban rézionok, szulfácionok és vízmolekulák is vannak. Permetezőszerként használják a szőlő gomba kártevői ellen.

Írásban válaszolj a kérdésekre! Ügyes vagy, menni fog! Jó munkát kívánok!

1. Milyen az ionvegyületek színe? **fehér vagy színes**
2. Milyen az ionvegyületek halmazállapota? **szilárd**
3. Milyen az ionvegyületek olvadáspontja? **általában magas**
4. Hogyan oldódnak vízben az ionvegyületek?
egyesek rosszul, mások jól oldódnak vízben
5. Mi jellemző a nátrium-klorid vizes oldatára?
vezeti az elektromos áramot

