

Az ábrán látható színek csak szemléltetésre szolgálnak, a NaOH fehér kristályos vegyület!

b.) Számítsuk ki az oldat tömegszázalékos koncentrációját.

2. Oldatot készítünk konyhasóból, 300g vízben feloldunk 18 g sót.

a.) Számítsuk ki az oldat tömegszázalékos koncentrációját.

b.) Írjunk példákat a természetes sós vizekre. Keressük ki irodalmi adatokból, hogy ezek a vizek milyen koncentrációban tartalmazznak sót.

Felhívás:

Várunk saját fényképeket természetes sós vizekről. A legsikeresebb fényképet, mely leírásában tartalmazza a természetes víz sókoncentrációját is, finom doboz csokival jutalmazzuk



Feladatmegoldók rovata

Kémia

K. 959. Egy kétvegyértékű fém karbonátjának tömege hevítés hatására 44%-kal csökken. Határozzuk meg a vegyület képletét, ha a visszamaradó szilárd anyag fém-oxid!

$A_r(\text{Zn}) = 65,37; A_r(\text{S}) = 32,06; A_r(\text{O}) = 16.$

K. 960. Rendezzük a következő egyenletet oxidációs szám-változás alapján:
 $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} = \text{KCl} + \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

K. 961. Hány g ammónia állítható elő 112,08 gramm nitrogéngáz és 18,18 gramm hidrogéngáz reakciójával, ha a reakció során 10 %-os veszteség lép fel?

Muszka Katalin: *Alapozó számítási feladatok kémiából*



50



2021-2022/1

