

zelftoets zouten 6 Zouten antwoorden

Zoutformules en oplossingen

Maak deze toets zonder Binas!
Geef de formules van de volgende zouten

karium-natriumnitraat $\text{KNa}(\text{NO}_3)_2$

aluminiumwaterstofsulfide $\text{Al}(\text{HS})_3$

lood(IV)oxide PbO_2

ammoniummonowaterstoffsfaat $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$

ammonium-koper(II)sultaat $(\text{NH}_4)_2\text{Cu}(\text{SO}_4)_2$

koper(II)diwaterstoffsfaat $\text{Cu}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$

calciumwaterstofcarbonaat $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$

zilversilicaat Ag_2SiO_3

magnesiumwaterstofoxalaat $\text{Mg}(\text{HC}_2\text{O}_4)_{2L}$

tin(IV)waterstofsulfiet $\text{Sn}(\text{HSO}_3)_4$

ijzer(II,III,III)oxide Fe_3O_4

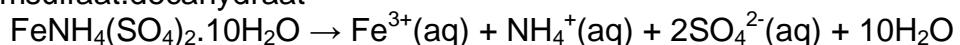
Geef de vergelijkingen voor het oplossen van de volgende zouten in water.

natriumacetaat $\text{NaCH}_3\text{COO}(\text{s}) \rightarrow \text{Na}^+(\text{aq}) + \text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq})$

koper(II)nitraat $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2(\text{s}) \rightarrow \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{NO}_3^-(\text{aq})$

natrium-kaliumsultaat $\text{NaKSO}_4(\text{s}) \rightarrow \text{Na}^+(\text{aq}) + \text{K}^+(\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$

ijzer(III)ammoniumsultaat.decahydraat



CuS is slecht oplosbaar volgens tabel 45

Geef de notaties van:

kalkwater $\text{Ca}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{OH}^-(\text{aq})$

ammonia $\text{NH}_4^+(\text{aq}) + \text{OH}^-$

barietwater $\text{Ba}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{OH}^-(\text{aq})$