

zelftoets zouten 6 Zouten antwoorden

Zoutformules en oplossingen

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

kaium-natriumnitrat	$\text{KNa}(\text{NO}_3)_2$
aluminiumwaterstofsulfide	$\text{Al}(\text{HS})_3$
lood(IV)oxide	PbO_2
ammoniummonowaterstoffosfaat	$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$
ammonium-koper(II)sulfaat	$(\text{NH}_4)_2\text{Cu}(\text{SO}_4)_2$
koper(II)diwaterstoffosfaat	$\text{Cu}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$
calciumwaterstofcarbonaat	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
zilversilicaat	Ag_2SiO_3
magnesiumwaterstofoxalaat	$\text{Mg}(\text{HC}_2\text{O}_4)_2$
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)nitrat	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2(\text{s}) \rightarrow \text{Cu}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{NO}_3^-(\text{aq})$
natrium-kaliumsulfaat	$\text{NaKSO}_4(\text{s}) \rightarrow \text{Na}^+(\text{aq}) + \text{K}^+(\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$
ijzer(III)ammoniumsulfaat.decahydraat	$\text{FeNH}_4(\text{SO}_4)_2 \cdot 10\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}^{3+}(\text{aq}) + \text{NH}_4^+(\text{aq}) + 2\text{SO}_4^{2-}(\text{aq}) + 10\text{H}_2\text{O}$
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	$\text{Ba}^{2+}(\text{aq}) + 2\text{OH}^-(\text{aq})$