

zelftoets Zouten 3

Geef aan of de onderstaande uitspraken goed of fout zijn

- 1 Zouten geleiden in vaste toestand geen stroom, omdat de ionen een vaste plaats hebben.
- 2 Dat zouten uit ionen bestaan is af te leiden uit het gedrag van een zoutoplossing bij elektrolyse.
- 3 De smeltpunten van zouten zijn laag ten opzichte van smeltpunten van moleculaire stoffen.
- 4 Zouten geven bij ontleding altijd een niet-metaal en bijna altijd een metaal.
- 5 Zouten zijn wel altijd te ontleden, moleculaire stoffen niet altijd.
- 6 Zouten kunnen gewonnen worden door extractie van gefiltreerd zeewater.
- 7 Bij indampen van een gefiltreerde keukenzout-suspensie blijft er geen residu over.
- 8 Moleculaire stoffen hebben een verhoudingsformule.
- 9 P_2O_5 is een moleculaire stof, PbO_2 is een zout.
- 10 De formule van ammoniumchloride is NH_3Cl .
- 11 De formule van kwik(I)chloride is $HgCl_2$.
- 12 De formule van aluminiumcarbonaat is $Al_2(CO_4)_3$.
- 13 De formule van natriumsulfide is Na_2S .
- 14 Marmer, kalkspaat en kalksteen hebben alle de formule $CaSO_3$.
- 15 Natronloog is te schrijven als $Na^+(aq) + OH^-(aq)$
- 16 De vergelijking voor het oplossen van koper(II)chloride in water is:
 $CuCl_2(s) \rightarrow Cu^{2+}(aq) + Cl_2^-(aq)$
- 17 Als je gips in voldoende water brengt, kan het helemaal oplossen.
- 18 Een calciumhydroxide-oplossing en natronloog bevatten beide $OH^-(aq)$ ionen.
- 19 Volgens tabel 45A reageren calciumionen en fosfaationen slecht met elkaar.
- 20 Zilverchloride lost slecht op in water.
- 21 Bij het mengen van een bariumchloride-oplossing en een natriumsulfaatoplossing ontstaat een wit neerslag.
- 22 Bij het mengen van natronloog en ijzer(III)chloride-oplossing ontstaat een groen neerslag.
- 23 Of een oplossing zinkionen of loodionen bevat, kun je uitzoeken met een magnesiumsulfaatoplossing.