|  |  |
| --- | --- |
| Bereken het aantal deeltjes in 1,00 g water. | 3,34 · 1022 |
| Hoeveel atomen Fe bevat 10,0 g ijzer? | 1,08 · 1023 |
| Bereken de hoeveelheid stof in mol van 4,00 g NH4Cl. | 7,48 · 10-2 mol |
| Wat is het aantal deeltjes KBr in 0,120 mol KBr? | 7,23 · 1022 |
| Bereken de massaconcentratie van een Mg(OH)2-oplossing met een molaire concentratie van 0,150 mol/l | 8,75 g/l |
| Hoeveel gram koper(II)nitraat bevat een oplossing van 860 ml met een molaire concentratie van 0,725 mol/l ? | 117,0 g |
| Het molair volume van een gas in een ballon bedraagt 10,0 l/mol gas bij 25 °C. Bereken de aanwezige druk | 2,48 · 105 Pa |
| Hoeveel atomen Fe bevat 10,0 g ijzer | 1,08 · 1023 |
| Bereken de hoeveelheid stof in mol van 4,00 g NH4Cl | 7,48 · 10-2 mol |
| Wat is het aantal deeltjes KBr in 0,120 mol KBr? | 7,23 · 1022 |
| In een flesje bronwater met volume 250 ml zitten 50,0 mg Ca2+-ionen. Wat is de massaconcentratie van deze oplossing? | 2,00 · 10-1 g/l |
| Bereken de massaconcentratie van een Mg(OH)2-oplossing met een molaire concentratie van 0,150  mol/l . | 8,75 g/l |
| Wat is het volume van een oplossing van 0,0500 mol/l dat 5,13 g Al2(SO4)3 bevat? | 3,00 · 10-1 l |
| Welke volume (in l) neemt 20,0 g CO2 in onder normomstandigheden? | 1,02 l |
| Bereken hoeveel liter 100 g zuurstofgas inneemt onder normomstandigheden. | 7,01 · 101 l |
| Hoeveel He-atomen zitten er in 2,00 liter He-gas onder normomstandigheden? | 5,38 · 1022 |
| Bereken de stofhoeveelheid van 6,00 kg ijzer(III)nitraat. | 24,8 mol |
| Uit hoeveel deeltjes bestaat 100,0 g krijt (CaCO3)? | 6,022 · 1023 |
| Je lost 100 gram bijtende soda (NaOH) op in water tot een volume van 250 ml. Wat is de molaire concentratie van de verkregen oplossing? | 10,0 mol/l |