V: Wat is het symbool van de internationale atoommassa-eenheid?

A: u

V: Hoeveel kg zit er in 1 u?

A: 1,66 . 10-27 kg

V: Wat is de absolute atoommassa Ar?

A: De werkelijke massa van het atoom.

V: Hoeveel is 0°C in Kelvin?

A: 273°K

V: Wat is het molair gasvolume van een gas onder normomstandigheden?

A: 22,4 $\frac{l}{mol }$

V: Wat is de universele gasconstante R

A: 8,31 $\frac{J}{mol . K}$

V: Juist of fout? In de formule van de algemene gaswet gebruiken we °C.

A: Fout, we gebruiken Kelvin

V: Wat is de eenheid van druk p?

A: Pascal (Pa)

V: Wat is het symbool voor de druk?

A: p

V: Wat is de algemene gaswet?

A: p . V = n . R . T

V: Wat is de basisformule van het molaire volume Vm?

A: Vm= V/n

V: Waarvoor staat Vm?

A: molaire volume

V: Geef de verdunningsregel

A: cverd . Vverd = cconc . Vconc

V: Wanneer kan je spreken van een verdunning?

A: Als de concentratie afneemt door toevoeging van oplosmiddel.

V: Vul aan: De concentratie van een oplossing neemt toe/af als je oplosmiddel toevoegt?

A: neemt af

V: Wat is de basisformule voor molaire concentratie?

A: cm = $\frac{m}{V}$

V: Wat is de eenheid voor de massaconcentratie cm?

A: gram per liter

V: Wat is het symbool voor de massaconcentratie?

A: cm

V: Wat is de eenheid voor de molaire concentratie?

A: mol per liter ( $\frac{mol}{l}$)

V: Waarvoor staat Mr?

A: relatieve molecuulmassa

V: Wat is de basisformule voor molaire concentratie?

A: c = $\frac{n}{V}$

V: Waarvoor staat c?

A: molaire concentratie

V: Geef de formule om het aantal deeltjes van een stof te berekenen.

A: N = n . NA

V: Om van massa naar hoeveelheid stof te gaan moeten we….

A: delen door de molair massa M

V: Wat is de basisformule voor de molaire massa in g/mol?

A: Massa in gram/ hoeveelheid stof in mol ( M= $\frac{m}{n}$)

V: Wat is de eenheid van de molaire massa M?

A: g/mol

V:Wat is het symbool van de molaire massa?

A: M

V: Wat is de eenheid voor hoeveelheid stof n?

A: mol

V:Geef de constante van Avogadro (NA)

A: 6.02 x 1023 $\frac{1}{mol}$