

Instructiefiche atomino

Met de atomino kunnen leerlingen van het middelbaar de belangrijkste begrippen die in de les chemie gezien werden rondom atoommodellen op een speelse manier herhalen. Je kan het spel met 2 tot 6 leerlingen spelen.

Spelregels

Het begin:

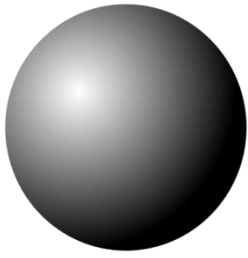

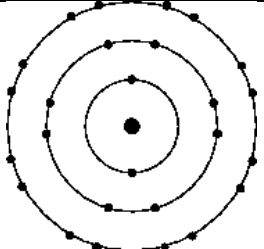
- Schud de kaartjes goed door elkaar voor je begint.
- Verdeel de kaartjes over de verschillende leerlingen.
- De leerling die het kaartje heeft waarop "START" staat mag beginnen.

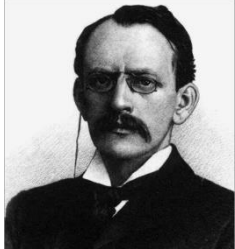
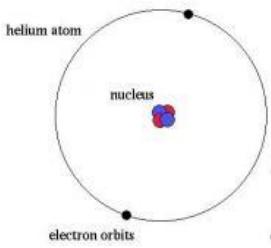
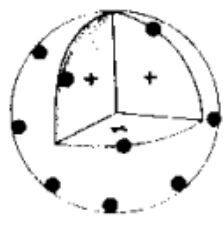
Het spel zelf:


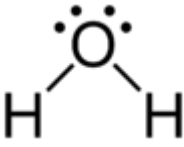

De leerlingen proberen telkens een passende kaart aan de voorgaande kaart te koppelen. Ieder heeft zijn eigen kaarten. Ieder legt om de beurt een kaart op, wanneer ze niet kunnen gaat de beurt over naar de volgende speler. Door samen te werken moeten de leerlingen proberen om al de kaartjes gelegd te krijgen. Een echte winnaar is er dus niet, het is een groepsoverwinning wanneer alle kaartjes gelegd zijn.

Het einde:

Wanneer alle kaartjes op zijn gebruikt en men als laatste het kaartje met "EINDE" heeft gelegd is het spel afgelopen.

start	Atoommodel van Dalton		Mol
Hoeveelheid stof	Het massagetal kan kleiner zijn dan het atoomnummer	FOUT	Groep
Een kolom in het PSE	PSE	Het periodiek systeem der elementen	Rutherford
	Gelijke ladingen	Stoten elkaar af	Neutronen
n^0	Atoommassa-eenheid	$u = 1.66 \times 10^{-27} \text{ kg}$	Massagetal
A		Atoommodel van Bohr	M

Molaire massa	Aantal e⁻ in ¹⁰⁷₄₇Ag	47	Periode
Een rij in het PSE	Eerste schil	K-schil	Relatieve atoommassa
A_r	Protonen	p⁺	Aantal p⁺ in ⁵⁵₂₅Mn
25		Thomson	Atoomnummer
Z	Constante van Avogadro	N_A = 6.02 x 10²³ 1/mol	Elektronenconfiguratie
Verdeling van e⁻ over de schillen		Atoommodel van Rutherford	
Atoommodel van Thomson	Valentie-e⁻	e⁻ op de buitenste schil	Tweede schil

L-schil	Tegengesteld de ladingen	Trekken elkaar aan	Dalton
	Lewisnotatie e		Het aantal n^0 in ${}^{31}_{15}\text{P}$
16	Elektronen	e^-	M_r
Relatieve molecuulmassa	${}^{28}_{14}\text{Si}$ heeft evenveel e^- als p^+	JUIST	Derde schil
M-schil		Bohr	einde