Valentie elektronen zijn:

1. Elektronen die een atoom kan afgeven
2. Elektronen die een atoom kan opnemen
3. **De elektronen op de buitenste schil**

De lading van een elektron en proton is:

1. Gelijk aan elkaar
2. **Gelijk maar omgekeerd**
3. Verschillend

De massa van een neutron is gelijk aan:

1. De elektron
2. Het atoom
3. **De proton**

Waar bevinden de neutronen zich?

1. **In de atoomkern**
2. In de wand
3. In de elektronenwolk

Wie ontdekte het bestaan van neutronen(neutraal geladen deeltjes)

1. Rutherford
2. **Chadwick**
3. Mendeljev

Rutherford zag het atoom als een deeltje met:

1. **Een atoomkern + elektronenwolk**
2. Een atoomkern + elektronen op de wand
3. Een massieve bol

Wat gebeurde er toen Rutherford een atoom beschoot met radioactieve stralen beschoot?

1. Er verander niets
2. Ze buigen af
3. **Slechts een klein deel buigt af**

Wie was een leerling van Thomson?

1. Dalton
2. Bohr
3. **Rutherford**

Hoe ontdekte Thompson dat atomen lading bezitten?

1. **Door te zien dat een waterstraal afbuigt in de beurt van een plastieken buis**
2. Door te zien dat de massa cte is na verbranding
3. Door een theoretische model op te stellen

Wie ontdekte als eerste dat een atoom geladen is ?

1. Dalton
2. **Thomson**
3. Bohr

Waar dacht de Engelse natuurkundige Joseph John Thomson dat de elektronen zich bevonden?

1. Op de buitenkant van de positieve bol
2. In een elektronenwolk
3. **Binnen in de massieve, positief geladen bol**

Een index geeft aan hoe vaak je eenzelfde atoom terugvindt in een molecule. Welke telwoorden gebruikt men voor de naamgeving van de index?

1. **Griekse telwoorden**
2. Latijnse telwoorden
3. Germaanse telwoorden

Wat stelde de Engelsman John Dalton in 1803 i.v.m. het aantal atoomsoorten

1. **Het aantal atoomsoorten is beperkt**.
2. Het aantal atoomsoorten is oneindig
3. Het aantal atoomsoorten verandert continu

Met atoommodellen kun je moleculen van zuivere stoffen bouwen. Dit wordt weergegeven in een:

1. Moleculemodel
2. **Deeltjesmodel**
3. Chemisch model

Wie probeerde als eerste een modelvoorstelling voor de atomen te maken?

1. Bohr

**b.** **Dalton**

c. Berzelius

1. **Dalton**

Het atoommodel ontstaat uit een verfijning van het al eerder bestaande …:

1. Moleculemodel
2. **Deeltjesmodel**
3. Chemisch model