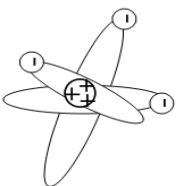


Jahr  
**1911**

Jedes Atom besitzt einen sehr kleinen, positiv geladenen...

Der Sprung in eine energie-ärmere Bahn ist mit der Abgabe von Strahlung verbunden.

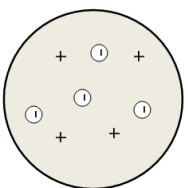


Jahr  
**1911**

Jedes Atom besitzt einen sehr kleinen, positiv geladenen...

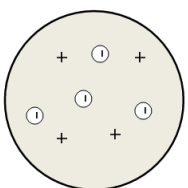
Der Sprung in eine energie-ärmere Bahn ist mit der Abgabe von Strahlung verbunden.

Atom-  
modell von  
Dalton



...Atomkern, der fast die gesamte Masse des Atoms beinhaltet.

Atom-  
modell von  
Dalton



Modell von  
Thomson

...Atomkern, der fast die gesamte Masse des Atoms beinhaltet.

...sich die kleinen negativ geladenen Elektronen.

Auf einer relativ großen Hülle umkreisen die Elektronen den Kern.

...die sehr klein und nicht weiter teilbar sind.

Jahr  
**1913**

...sich die kleinen negativ geladenen Elektronen.

Auf einer relativ großen Hülle umkreisen die Elektronen den Kern.

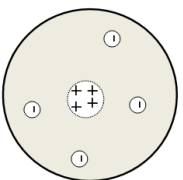
...die sehr klein und nicht weiter teilbar sind.

Jahr  
**1913**

In einer gleichmäßig verteilten positiven Ladung bewegen...

Die Elektronen umkreisen den Atomkern nur auf ganz bestimmten...

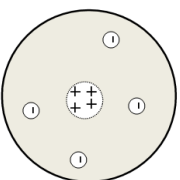
Atome verschiedener Elemente haben unterschiedliche Masse.



In einer gleichmäßig verteilten positiven Ladung bewegen...

Die Elektronen umkreisen den Atomkern nur auf ganz bestimmten...

Atome verschiedener Elemente haben unterschiedliche Masse.



Die Atome eines Elements bestehen aus gleichen Teilchen,...

Jahr  
**1903**

Vereinfacht wird das Modell bezeichnet als „Rosinenkuchen“.

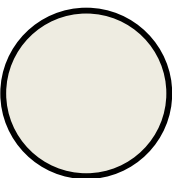
Jahr  
**1803**

Die Atome eines Elements bestehen aus gleichen Teilchen,...

Jahr  
**1903**

Vereinfacht wird das Modell bezeichnet als „Rosinenkuchen“.

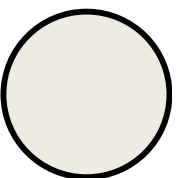
Jahr  
**1803**



...stabilen Bahnen, ohne dabei Energie abzugeben.

Ruther-  
ford'sches  
Modell

Bohr'sches  
Atom-  
modell



...stabilen Bahnen, ohne dabei Energie abzugeben.

Ruther-  
ford'sches  
Modell

Bohr'sches  
Atom-  
modell