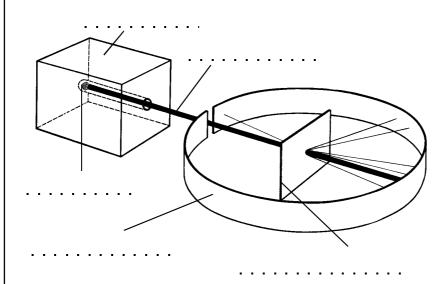
Chemie: Klassen 8b Arbeitsaufträge Woche vom 04.05.2020 – 15.05.2020				
Bei Fragen oder Problemen bitte me		te melden!!!!	sibylle.reuter@pfrimmtalschule.de	
Klasse:	Name:		Datum:	
	Atommodelle			
-	Chemiebuch S.70/71			
-	Video: Atommodell nach Ernes Rutherford I musstewissen Chemie https://www.youtube.com/watch?v=zeBywJUkepk			
1.	Wie heißt der Physiker, der den Aufbau eines Atoms herausgefunden hat? .			
2.	2. Wie beschreibt John Dalton die Atome?			
	·			
	<u>.</u>			
3. Aber, Atome bestehen aus zwei unterschiedlichen			edlichen Teilchen. Was unterscheidet sie?	
	·			
4.	Wie hat Thomson das	Atom hoschrighan?		
4. Wie hat Thomson das Atom beschrieben?				
5.	Das Atom ist nach aus	sen hin	, da sich	
	•			
6.	Wie heißt das Experim	Experiment, dass Ernes Rutherford durchgeführt hat?		
	<u>.</u>			
	Auf welche Atome hat er geschossen?			
7.	7. Wie ging das Experiment aus?			
	•			
8.	Wie sieht das Atom na	ch dem Rutherfords	chen Atommodell aus?	
	1			
	2		•	



Der Rutherford'sche Streuversuch



Wichtige Erkenntnisse über den Aufbau der Atome lieferte der von Ernest Rutherford 1911 durchgeführte »Streuversuch«. Rutherford beschoss eine sehr dünne Gold-Folie (ca. 2000-5000 Atome dick) mit $\alpha(alpha)$ -Strahlen. α-Strahlen bestehen aus kleinsten Teilchen. Sie sind unsichtbar, erzeugen aber beim Auftreffen auf einem Leuchtschirm einen Lichtblitz.

Wenn man annimmt, dass die Atome kompakte, voll ausgefüllte Masseteilchen darstellen, so müsste eigentlich jedes α-Teilchen auf ein Atom treffen und stark abgelenkt werden. Rutherford konnte aber beobachten, dass die meisten α -Teilchen die __-Folie ungehindert _______. Nur sehr wenige wurden von ihrer Bahn _____ oder zurückgeworfen. Um das beobachtete Ergebnis erklären zu können, nahm Rutherford an, dass die Atome aus einem positiv geladenen und einer negativ geladenen bestehen. Der Kern besitzt nahezu die gesamte Masse des Atoms. Die Hülle hat nur eine sehr, sehr geringe Masse. Die meisten α -Teilchen haben also nur die Atomhüllen durchdrungen und wurden nicht abgelenkt. α-Teilchen, die auf Atom- trafen, wurden Gold-Atom Bahn eines α -Teilchens Arbeitsauftrag: 1) Beschrifte die Zeichnung. Begriffe: Bleiblock - Radium - α -Teilchen - Goldfolie -Leuchtschirm. 2) Ergänze die Textlücken. 3) Male die Goldfolie mit einem gelben Buntstift