

Atombau

1. Beschreibe ein Kohlenstoffatom nach Dalton, Rutherford und Bohr. Zeige die Unterschiede und Gemeinsamkeiten auf!
2. Leite aus dem Atombau von Magnesium seine Stellung im PSE ab.
3. Zeig am Fluoratom die Bildung von Ionen!
4. Ergänze die Tabelle

Teilchen	Protonenzahl	Elektronenzahl	Anzahl Schalen	Anzahl AE
	14			
			3	4
	12	10		
Lithiumion				
		18		

Nachweisreaktionen

Ion	H^+	OH^-	Cl^-	SO_4^{2-}	Ag^+	Ba^{2+}
Nachweismittel						
Durchführung						
Effekt						
Erklärung						

Stoff	Wasserstoff	Sauerstoff	Kohlendioxid	Glucose	Stärke	Fett	Eiweiß
Nachweismittel							
Durchführung							
Effekt							
Erklärung							

wichtige Reaktionsarten mit Beispielen

Oxidation

Magnesium

Wasserstoff

Kohlenstoff

Schwefel

Reduktion

Eisenoxid

Kupferoxid

Redoxreaktion

Eisenoxid + Kohlenstoff

Kupferoxid + Wasserstoff

Säuren + Metall

Salzsäure+ Magnesium

Schwefelsäure + Magnesium

Säuren + Basen

Natronlauge + Salzsäure

Kalk

Kalkbrennen

Kalklöschen

Abbinden

Polymerisation

Bildung von Polyethen