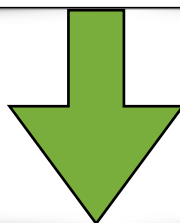


Auf dem Weg zur Benzolstruktur

Qualitative Analyse:

Benzol besteht aus den Elementen _____ und _____ .



Quantitative Analyse:

Die Verhältnisformel von Benzol ist _____.



Bestimmung der molaren Masse:

Die molare Masse $M(\text{Benzol})$ hat den Wert _____ g/mol.



Bestimmung der Summenformel:

Die Summenformel von Benzol ist _____.

Untersuchung des chemischen Verhaltens:

Benzol kann hydriert werden. Dabei entsteht immer Cyclohexan.

Schlussfolgerung:

Untersuchung des chemischen Verhaltens:

Benzol reagiert nicht mit Bromwasser. Schlussfolgerung:

Untersuchung von Benzol-Derivaten:

Es gibt nur ein 1,2-Dimethylbenzol-Isomer. Schlussfolgerung:
