

für den **24.1.2025****7.1**

Berechnen Sie den Massenanteil und Stoffmengenanteil aller Elemente in Folsäure ($C_{19}H_{19}N_7O_6$).

7.2

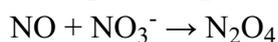
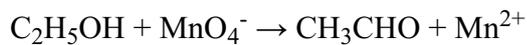
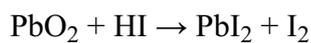
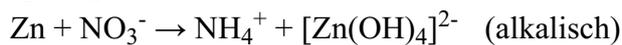
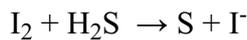
Eine Verbindung A mit einer molaren Masse von 100 g/mol soll zur Hälfte zu A_2 dimerisiert sein. Wie viele Teilchen sind in 50 g der Verbindung enthalten?

7.3

5 g $SiCl_4$ enthalten 0,8265 g Si. Bestimmen Sie die molare Masse von Si unter der Annahme, dass die molare Masse von Chlor bekannt ist.

7.4

Vervollständigen Sie die folgenden Reaktionsgleichungen:



(aufzuteilen auf 3 Leute, je 3 Gleichungen)

7.5

20 ml 0,1M H_2SO_4 und 24 ml 0,05M $BaCl_2$ -Lösung werden vereinigt. Berechnen Sie die Masse des Niederschlags und die verbleibenden Konzentrationen in der Lösung. Nehmen Sie das Löslichkeitsprodukt von $BaSO_4$ als Null an.