

2.1

Ein Laserpuls möge 10^{16} Photonen mit einer Wellenlänge von 633 nm enthalten. Wie groß ist die Energie des Laserpulses?

2.2

Welche Ionen bzw. Atome weisen die Elektronenkonfiguration $1s^2 2s^2 2p^6$ auf?

2.3

Geben Sie die Strichformeln (Lewisformeln) mit eingezeichneten einsamen Elektronenpaaren für die folgenden Moleküle bzw. Ionen an: H_2S , CO_2 , $(CO_2H)_2$, HCN . Welche Molekülgeometrie erwarten Sie?

2.4

5 g Pentan werden mit einer ausreichenden Menge Sauerstoff vollständig verbrannt. Berechnen Sie die Massen der Verbrennungsprodukte.