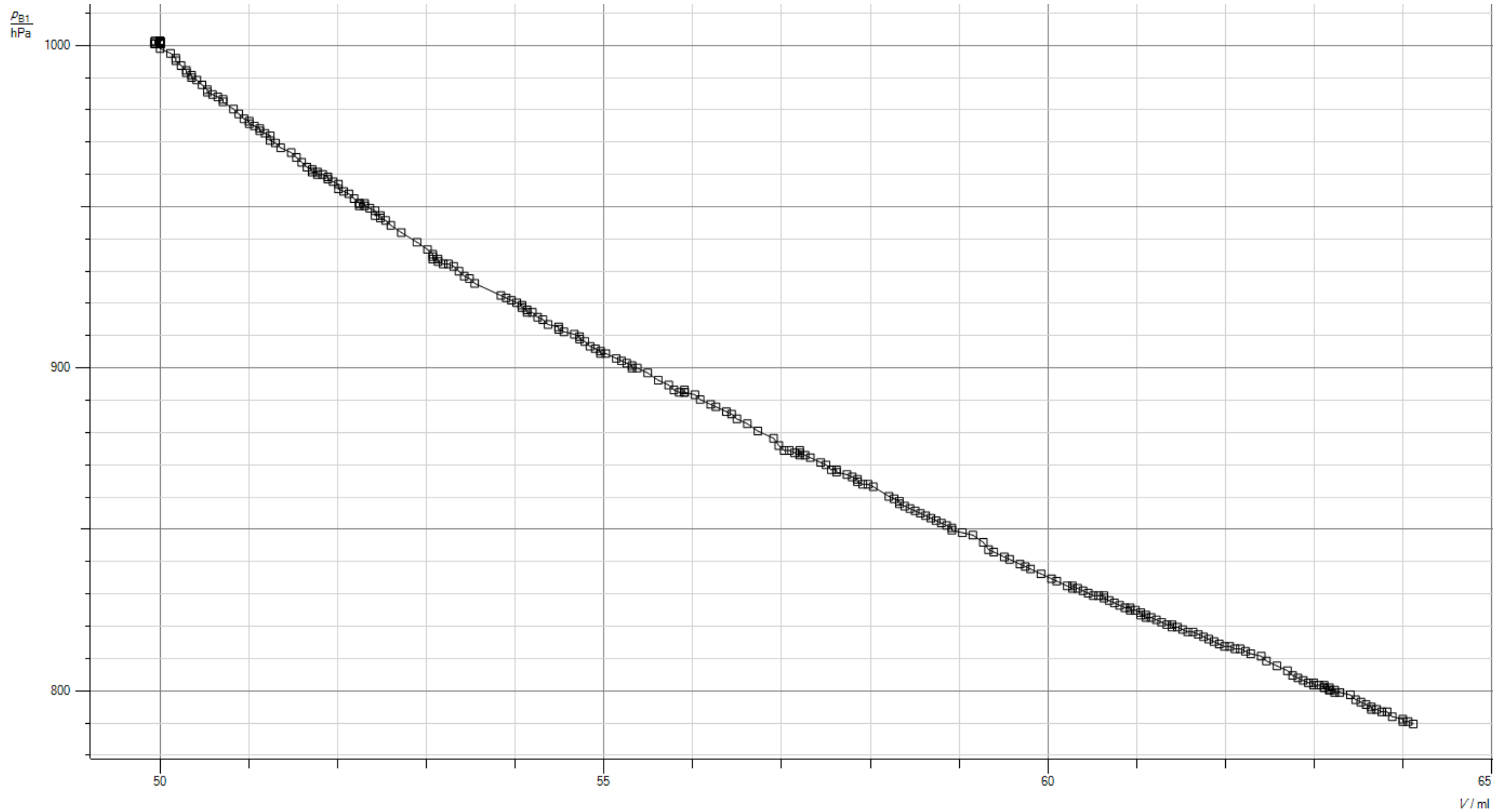


# **Th-62: Ideale Gasgesetze mit dem Glasmantelgefäß**

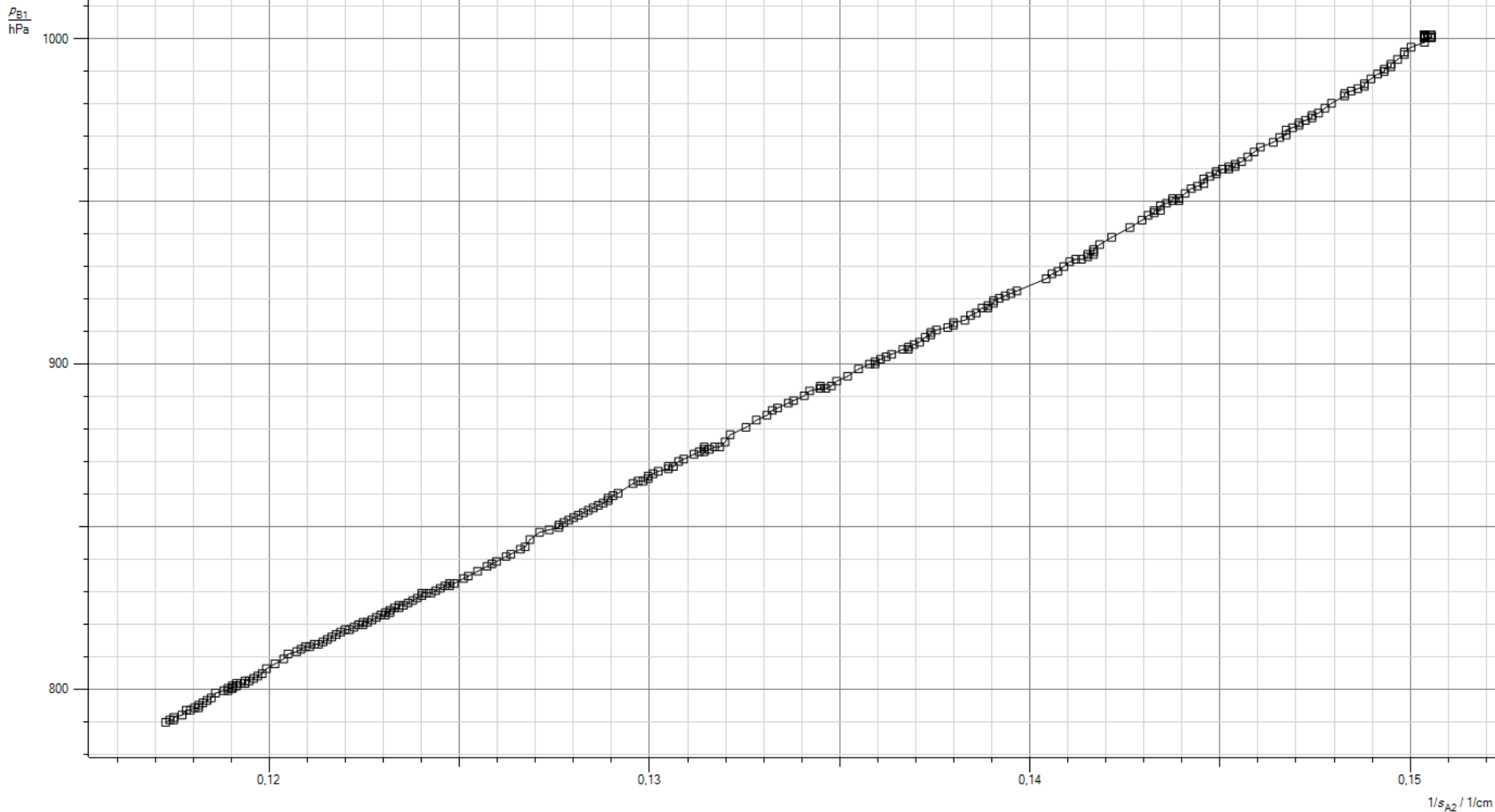
# Druck p gegen Weg d



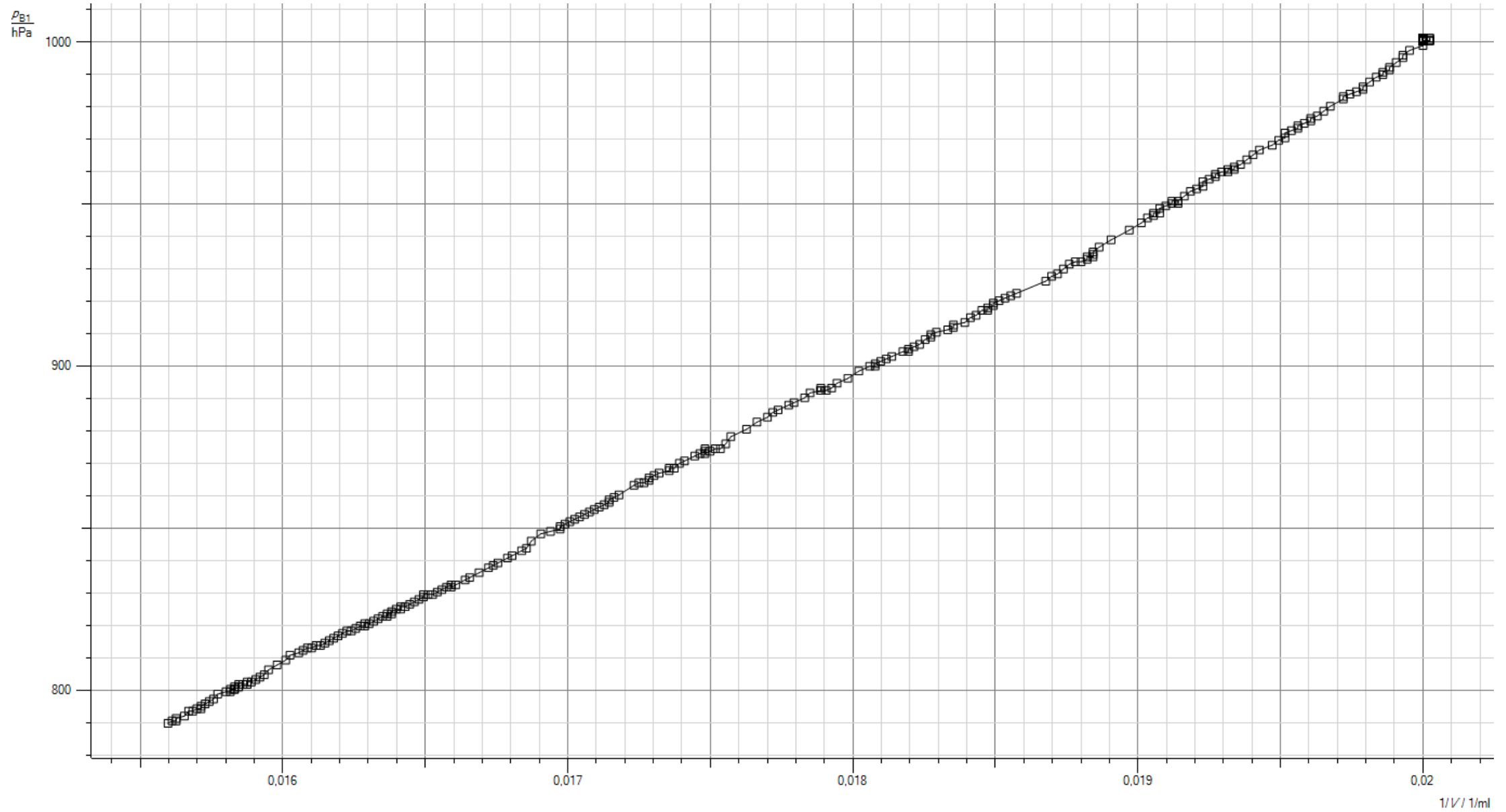
# Druck p gegen Volumen V



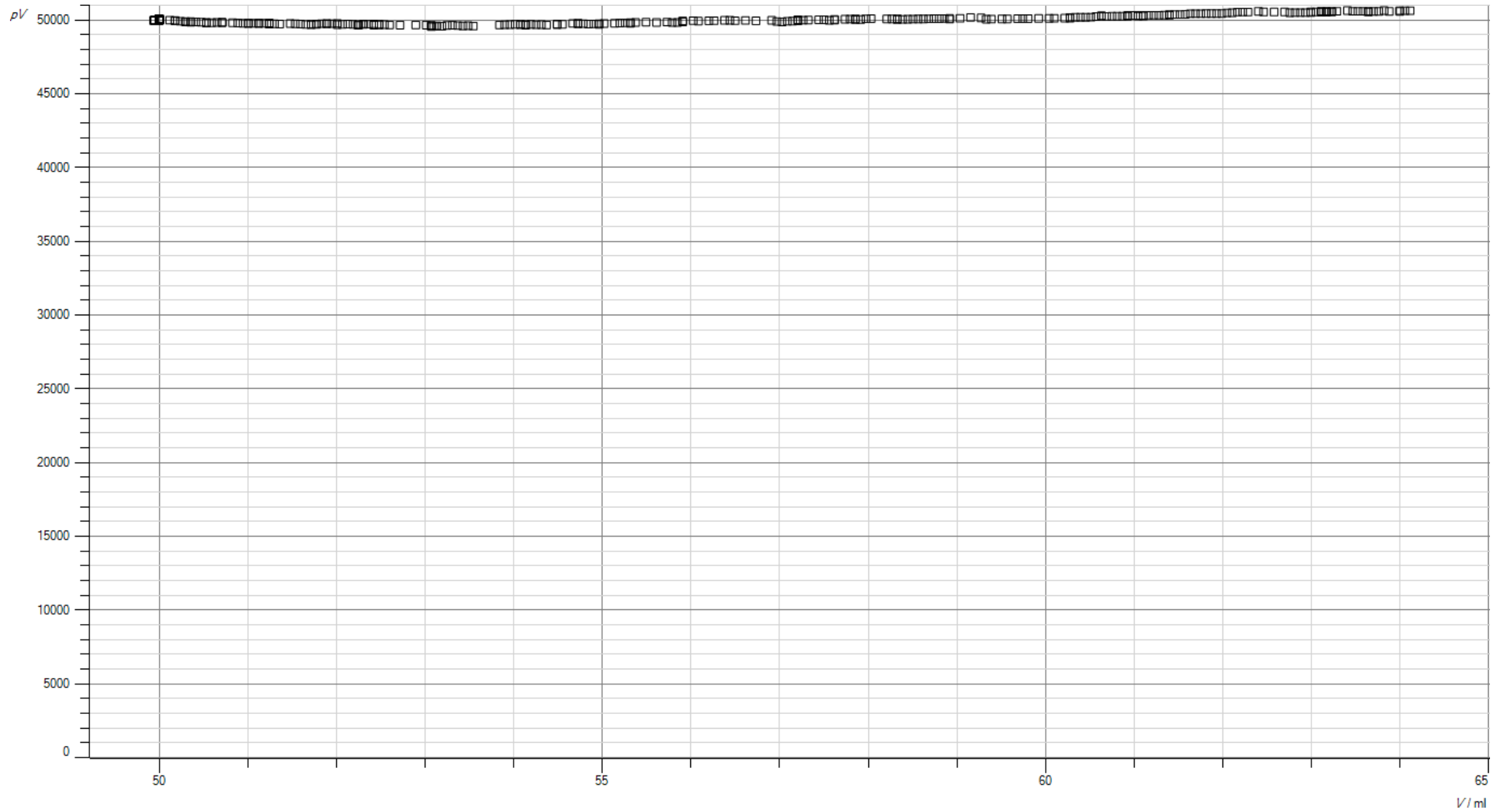
# Druck gegen reziproken Weg, $1/d$



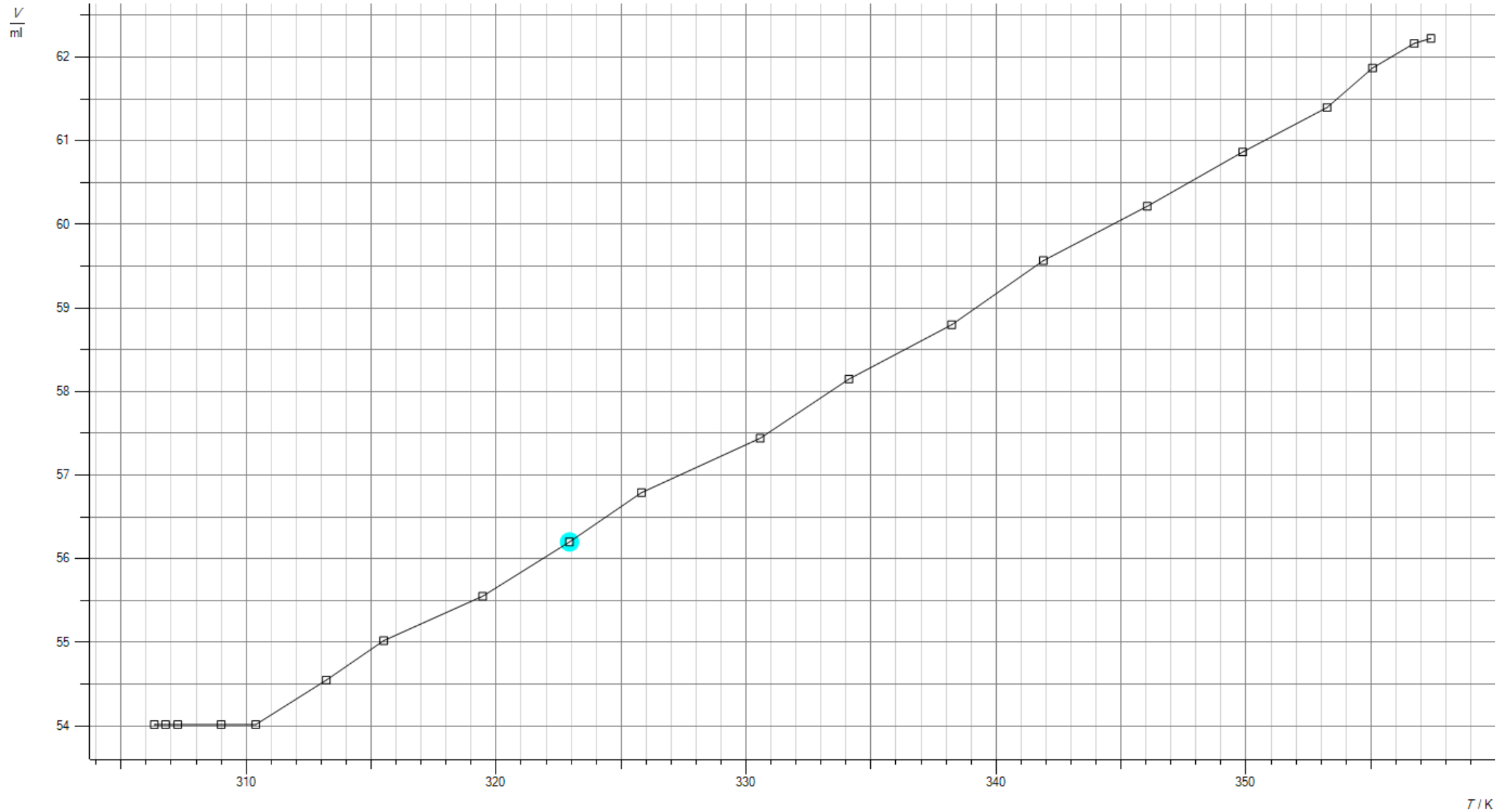
# Druck gegen reziprokes Volumen, $1/V$



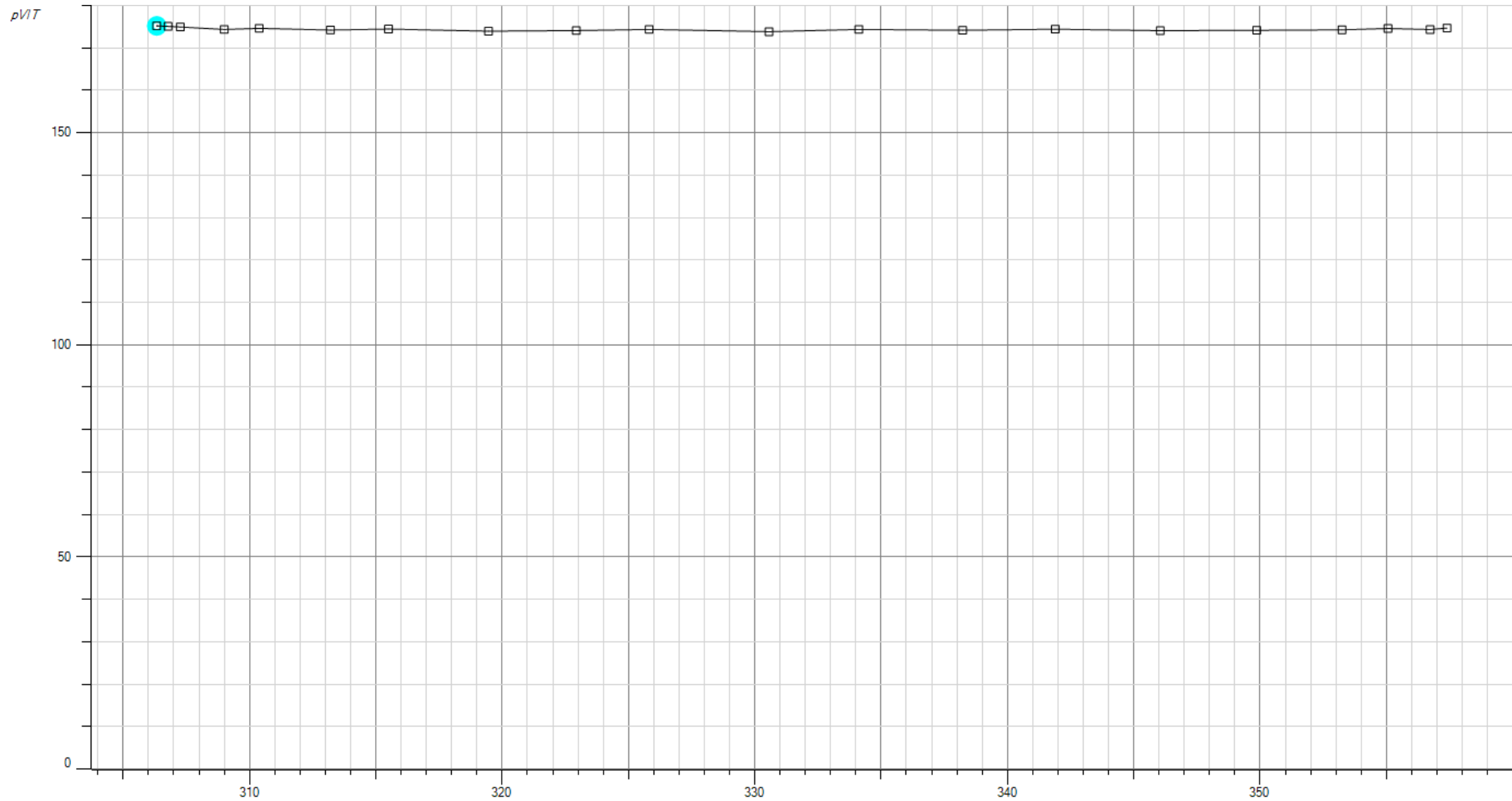
# Druck x Volumen (pV) gegen Volumen



# Volumen $V$ gegen Temperatur $T$ (bei konstantem Druck)

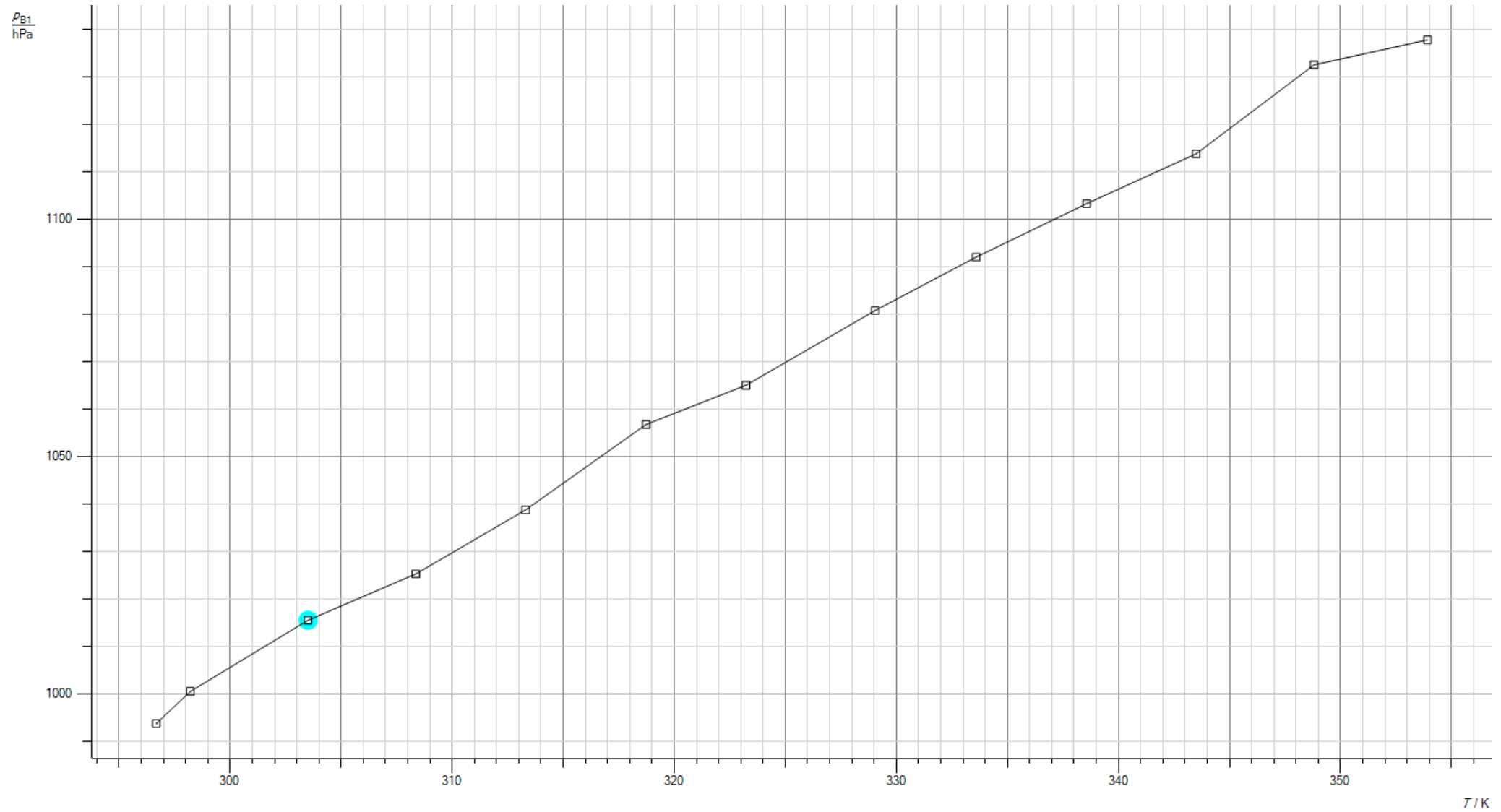


# pV/T gegen Temperatur T (gemessen bei konstantem Druck)





# Druck $p$ gegen Temperatur $T$ (bei konstantem Volumen)



# $pV/T$ gegen Temperatur $T$ (gemessen bei konstantem Volumen)

