Phasenumwandlung

Wenn ein eiswürfel auf einen Ofen gestellt wird schmilzt er. Zu Beginn hat er 5 Grad -> Wärmezufuhr -> Temperatur steigt linear an -> schmilzt -> Kristallstruktur zerbricht -> erfordert Energie in Form von Wärme. Das Eis nimmt Wärme auf -> wird nicht für Temperaturänderung sondern zur Phasenänderung verwendet. Nach einer Weile erwärmt sich der Inhalt wieder -> linearer Anstieg -> Bildung erster Bläschen -> bei 100 Grad nächster Phasenübergang -> Wasser kocht und verdampft -> zugeführte Wärme wird wieder zur Phasenänderung gebraucht -> Gas

