Wie lässt sich Kohlenstoff und Wasserstoff in organischen Verbindungen nachweisen?

Werden kohlenstoffhaltige Verbindungen im Reagenzglas erhitzt oder offen verbrannt, wird der Kohlenstoff darin freigesetzt. Durch die schwarzen Rückstände, lässt sich auf die Anwesenheit von Kohlenstoff schließen.
Der beim Erhitzen freigesetzte Wasserstoff (H_2) reagiert sofort mit dem Sauerstoff (O_2)der Luft zu Wasser. Daher ist der Wasserstoff über das entstehende Wasser mit weißem Kupfersulfat nachzuweisen. Das weiße Kupfersulfat wird bei Anwesenheit von Wasser blau!

Anorganische Stoffe	Organische Stoffe