

Folgende Eigenschaften lassen sich bei einer chemischen Reaktion unterscheiden:

## a) Reaktivität:

Unter Reaktivität versteht man die Fähigkeit eines Stoffes, eine chemische

\_\_\_\_\_ einzugehen. Man unterscheidet zwischen

reaktionsfreudigen und \_\_\_\_\_

Substanzen. Als bevorzugte Reaktionspartner sind \_\_\_\_\_

und Wasserstoff zu nennen.

## b) Korrosionsbeständigkeit:

Hierunter wird die Korrosionsbeständigkeit gegenüber \_\_\_\_\_ und

feuchter Luft verstanden. Bei Metallen ist die bekannteste Korrosion das

\_\_\_\_\_, also die Oxidation von Eisen.

## c) Elektronegativität:

Unter Elektronegativität (EN) versteht man die Fähigkeit eines Atoms, in

einer chemischen Bindung \_\_\_\_\_ an sich zu ziehen.

Diese Fähigkeit wird unter anderem durch die \_\_\_\_\_

und den Atomradius bestimmt.

## d) Enthalpie:

Unter der Enthalpie (H) versteht man die \_\_\_\_\_ der inneren

Energie (U) und dem Produkt aus Druck (p) und \_\_\_\_\_ eines

Systems. Formel:  $H =$  \_\_\_\_\_

Lösungen: [Tags/Chemische Eigenschaften/Chemische+physikalische Eigenschaften](#)