++

Da in der Chemie das Tafelwerk in der Prüfung zugelassen ist,
darf es hier mit dem Taschenrechner auch verwendet werden!

www.chemieseiten.de

++

Welche Ausgangsstoffe benötigt man zur Darstellung von Ammoniak?

Wie nennt man das Erreichen des pH–Wertes 7 nach Zutropfen von Basenlösung?

Nenne die Unterarten der Kunststoffe.

Notiere den Namen und die Formel für das Nachweismittel von Sulfationen.

Wofür steht das Wort „endotherm“?

Welches sind keine Eigenschaften von Wasser?
gasförmig – farblos – geruchlos – elektrisch leitend – gelb – brennbar – nicht leitend – flüssig

Gib 3 gemeinsame chemische Eigenschaften der Säuren an.

Notiere die Formel für Kohlendioxid und den Namen das Nachweismittels dafür.

Nenne 3 Fakten, die du für Choratome aus dem PSE ableiten kannst

Notiere die chemische Gleichung für die Oxidation von Magnesium.

++

Wasserstoff und Stickstoff

Neutralisieren

Thermoplaste, Elastomere, Duroplaste

Bariumchloridlösung $BaCl_2$

Wärmeaufnahme , Reaktionen, die zum Ablaufen Wärme mehr benötigen als sie abgeben

gasförmig – gelb – brennbar – elektrisch leitend

färben Unitest rot, leiten in Lösung Strom , sind ätzend

CO_2 Nachweismittel ist Kalkwasser $Ca(OH)_2$ oder Barytwasser $Ba(OH)_2$

Choratome haben 17 Elektronen , weil OZ 17
Choratome haben 17 Protonen , weil OZ 17
Choratome haben 3 Elektronenschalen, weil Periode 3

$2\ Mg + O_2 \longrightarrow 2\ MgO$

++