

+++++

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

+++++

www.chemieseiten.de

Notiere 2 nicht silberfarbene Metalle.

Gib die Formel für das Nitration an und nenne die zugehörige Säure!

Nenne einen pH-Wert, den eine schwache Säure haben könnte .

Nenne eine schwache Säure. Vergleiche hier mit der starken Salzsäure.

Notiere den Stoff, der als Rohrreiniger verwendet wird.

Gib die Formel von Cäsiumchlorid an!

Ergänze:

„Metalloxyde bilden mit Wasser _____.“

Basen sind Stoffe die das Ion _____ enthalten.

Sie lösen sich meist gut in Wasser und färben Unitest _____.

Welche wissenschaftliche Leistung verdanken wir Ernest Rutherford?

Nenne 2 weiße nicht wasserlösliche Stoffe.

Welchen Namen trägt die Substanz HNO_3 ?

+++++

Kupfer und Gold

NO_3^- , Salpetersäure

4– 6

Essigsäure (Citronensäure, Fettsäuren) <<<<<< Salzsäure

Natriumhydroxid (erweicht/zersetzt/verflüssigt organisches Material/Gewebe)

CsCl ,

Cäsium steht in der 1. Hauptgruppe und hat demnach die gleiche Chloridformel wie Natrium NaCl

... Basen

... OH^- .. färben Unitest ...blau

Rutherford entwickelte das Kern–Hülle Modell (....und führte den Streuversuch durch)

Mehl, Silberchlorid, ...Kreide, Kalk, Marmor

Salpetersäure