

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

[www.chemieseiten.de](http://www.chemieseiten.de)

Notiere 3 feste silberfarbene Metalle und eine Ausnahme.

Gib die Formel für das Chloridion an!

Nenne den pH-Wert, der als neutraler Punkt gilt.

Nenne eine feste Säure.

Gib die Formel von Rubidiumchlorid an!

Notiere die Schmelztemperatur von Gallium.

Welche 3 Produkte erzeugt ein Hochofen?

Welchen Kohlenstoffgehalt hat Stahl?

Welches Gerät wird zum Schwenken von Flüssigkeiten genutzt?

Welches Produkt entsteht bei der Reduktion von Wasser neben Wasserstoff?

Man darf außer Gold und Kupfer alles nennen, denn das sind die Ausnahmen.

$\text{Cl}^-$

7

Citronensäure, Palmitinsäure, Stearinsäuren (oder sh. Tafelwerk...)  
(lankettige Fettsäuren sind fest)

$\text{RbCl}$

$29^\circ\text{C}$

Roheisen, Schlacke und Gichtgas

unter 2%

Erlenmeyerkolben (wegen des geringeren Öffnungsdurchmessers)

Sauerstoff (Entsteht bei jeder Reduktion)