

Zeitraum: 08.06 – 12.06.2020 / 1 Stunde Chemie

Material: Lehrbuch Seite 132 bis 134

Aufgaben: 1. Lies Lehrbuch Seite 132 bis 134 gründlich durch!
2. Übernimm das Tafelbild (TB)! (Merkhefter – neues Blatt)

(TB)

Der pH – Wert

Merke: Der pH – Wert ist eine Zahlenangabe, mit deren Hilfe genauer angegeben werden kann, wie sauer oder wie basisch eine Lösung ist.

Messgerät: pH – Meter

Bispiele: - Universalindikator → Unitest
- Lackmuslösung

Wichtig: Neutrale Lösungen (Wasser, Alkohol) besitzen den pH – Wert 7.

pH – Wert < 7 Säuren

pH – Wert = 7 neutrale Lösung

pH – Wert > 7 Laugen/Hydroxide

(→ Übernimm Lehrbuch Seite 133 Abb. 3 farbig unter den Merkstoff!)

Bedeutung des pH – Wertes:

a) Natur: (Lehrbuch Seite 133 – Schreibe 5 Bedeutungen auf!)

b) Mensch: (Lehrbuch Seite 134 – Schreibe 7 Bedeutungen auf!)