**Ph**

Vyjadřuje, zda vodný roztok reaguje kysele či naopak zásaditě. Jedná se o logaritmickou stupnici s rozsahem hodnot od 0 do 14, přitom neutrální voda má pH při standardních podmínkách rovno 7. U kyselin je pH menší než sedm – čím menší číslo, tím „silnější“ kyselina; naopak zásady mají pH > 7, čím větší číslo, tím „silnější“ zásada.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  ph | Kyselé/neutrální/zásadité |
| Mýdlo/šampon |  |  |
| Citron |  |  |
| Coca cola |  |  |
| Pivo |  |  |
| Slivovice |  |  |
| Soda |  |  |



**Ph**

pH in chemistry expresses , if water - based solution reacts acidly or vice versa alkalinily. It is about logarithmic scale with range of values from 0 to 14. At room temperature (25 °C), [pure water](https://en.wikipedia.org/wiki/Pure_water) has a pH of 7. Acids have the pH lower than 7 – the lower number, the stronger acid. Alkalines have the pH greater than 7 – the greater number, the stronger alkaline.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  ph | Acidic/neutral/alkaline |
| Soap/Shampoo |  |  |
| Lemon |  |  |
| Coca cola |  |  |
| Beer |  |  |
| Plum brandy |  |  |
| Soda |  |  |

