

En la siguiente tabla que sigue aparecen algunos ácidos y bases corrientes:

ácidos y bases caseros	ácido o base donde se encuentra
ácido acético	vinagre
ácido acetil salicílico	aspirina
ácido ascórbico	vitamina C
ácido cítrico	zumo de cítricos
ácido clorhídrico	sal fumante para limpieza, jugos gástricos
ácido sulfúrico	baterías de coches
amoníaco (base)	limpiadores caseros
hidróxido de magnesio (base)	leche de magnesia (laxante y antiácido)

El pH se usa para indicar de forma precisa la acidez o basicidad de una sustancia. Normalmente oscila entre los valores de 0 (más ácido) y 14 (más básico). En la siguiente tabla se presenta el pH que presentan algunas sustancias corrientes:

sustancia	pH	sustancia	pH
jugos gástricos	2	saliva (reposo)	6,6
limones	2,3	agua pura	7
vinagre	2,9	saliva (al comer)	7,2
refrescos	3	sangre humana	7,4
vino	3,5	huevos frescos	7,8
naranjas	3,5	agua de mar	8
tomates	4,2	disolución saturada de bicarbonato sódico	8,4
lluvia ácida	5,6	pasta de dientes	9,9
orina humana	6	leche de magnesia	10,5
leche de vaca	6,4	amoníaco casero	11,5