

今日のポイント

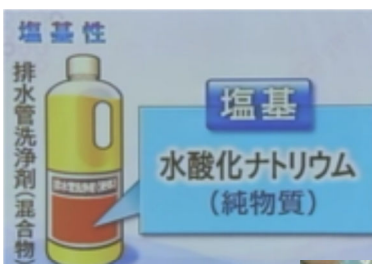
- ① 酸とは、塩基とは？
- ② 酸の価数と塩基の価数
- ③ 生活の中の酸・塩基

高校では「塩基」と言いましょう。

塩基のうち
水に溶けやすいものをアルカリという



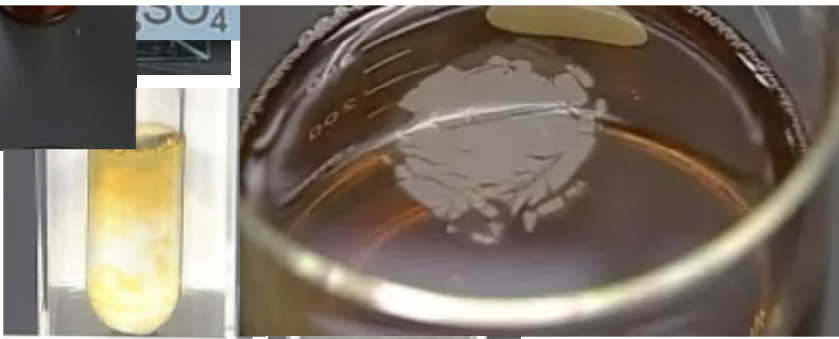
	酸性	塩基性
リトマス紙	青→赤	赤→青
BTB溶液	緑→黄	緑→青
	すっぱい	ぬるぬる



酸、塩基は 純物質



BTB溶液



塩酸 硫酸



酸性

酢酸

クエン酸
水溶液

グルタミン酸
水溶液



塩基性

水酸化ナトリウム
水溶液

アンモニア水

アルギニン
水溶液

アルギニン酸、という名前はついちゃってるけど、アルカリなんです。



中性

純水

食塩水

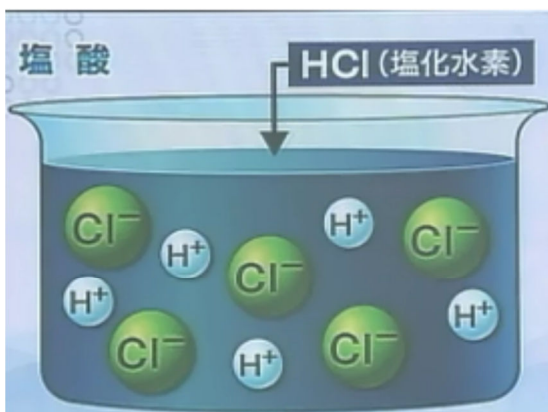
酸と金属の反応



マグネシウム



ピョソツて音がして、水素が発生しましたね



「酸」とは、水に溶けると水素イオンを生じさせるもの、

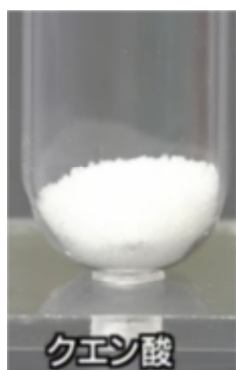
という定義



「塩基」とは、水に溶けると水酸化イオンを生じさせるもの、

という定義。

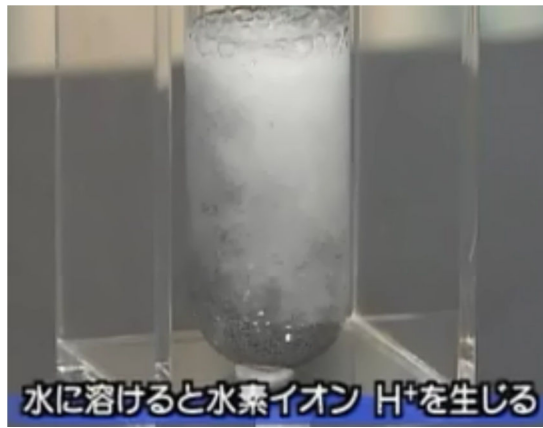
水に溶けて、というのが重要なポイントですね



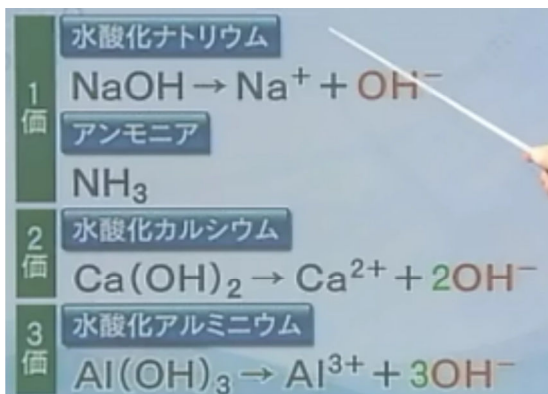
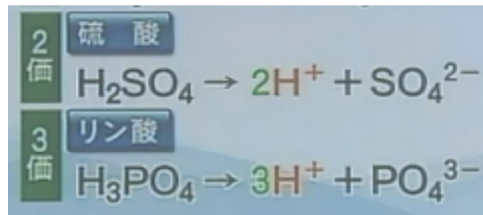
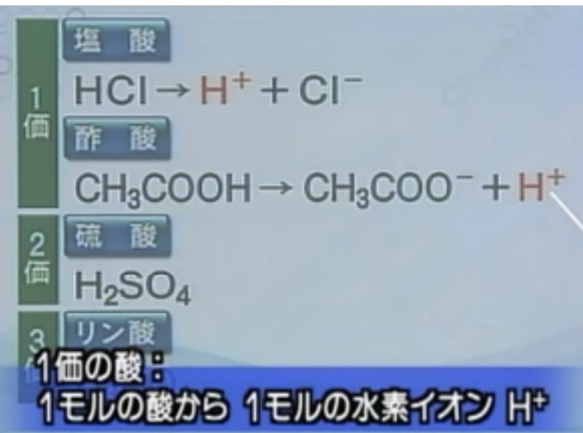
クエン酸



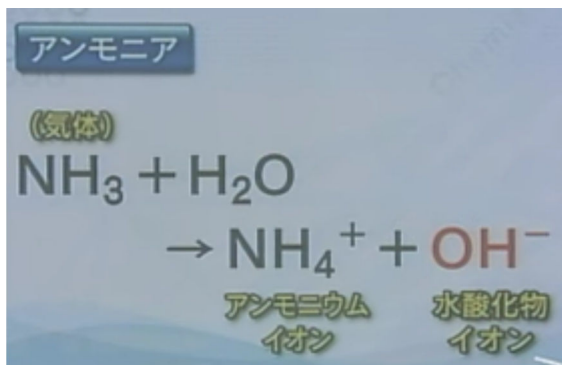
混ぜただけでは、何も反応しませんねえ～

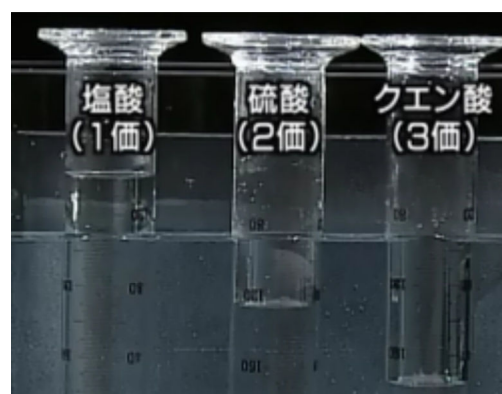
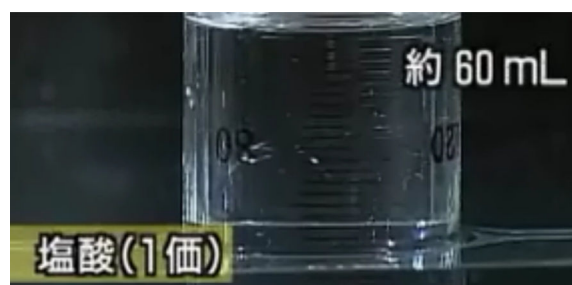
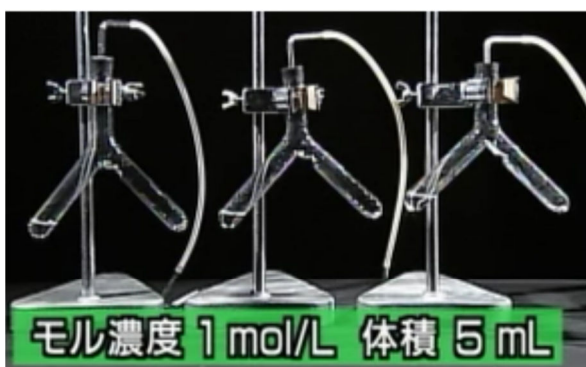
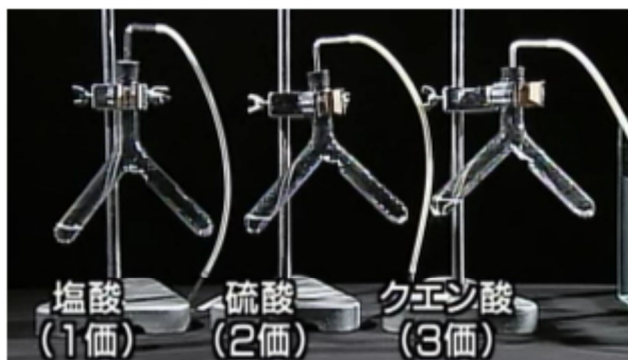


酸の価数と
塩基の価数

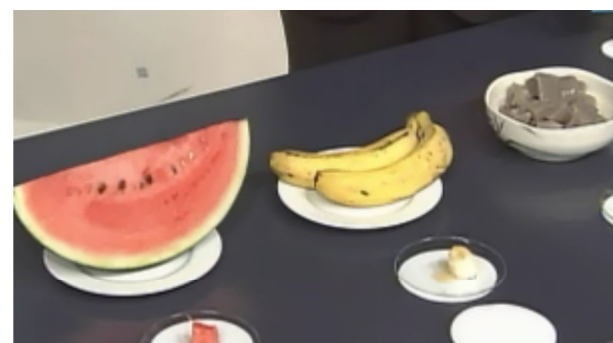


ちょっと特殊な感じがしますが、
良く使われるので覚えちゃいましょう♪





クエン酸はゆっくりポコポコ発生してたけど、最終的には量は一番多く発生しましたネ

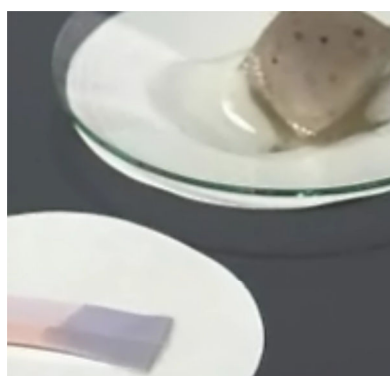
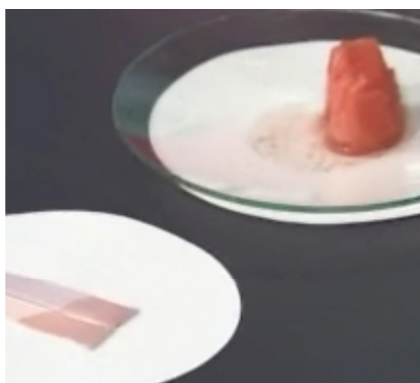


「スイカってちょっと持つ所がヌルヌルと・・・」

「バナナは皮ですべるから、もうヌルヌル」

「こんにやくは勿論、ヌルンヌルン」

こりゃ全部、塩基ですね？



2つは酸性で、こんにやくは塩基性、

だったんですね～。
ちゃんと試験紙で調べないとね。





原料(エタノール)は酸性だったけど、
菌の力で、塩基性になりました。
生き物は持ちつ持たれつ、なんですね。