

酸とアルカリを示す物質とは

酸

すっぱい味がする

水にとかしたとき **酸性** を示す物質。
^イ塩化水素 や ^ウ~酸 などに含まれている。

酸とは

^エ電離したときに水素イオン H^+ を生じる化合物

アルカリ

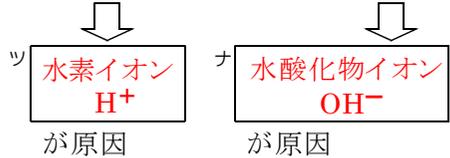
にがい味がする

水にとかしたとき **アルカリ性** を示す物質
^カ水酸化ナトリウム や ^キ水酸化~ などに含まれている。

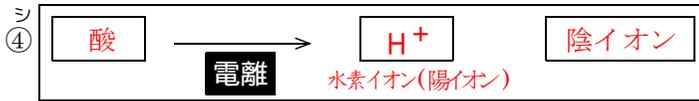
アルカリとは

^ク電離したときに水酸化物イオン OH^- を生じる化合物

	酸性	中性	アルカリ性
BTB溶液	黄色	緑色	青色
フェノールフタレイン溶液	変化なし	変化なし	赤色
ムラサキキャベツ液	赤色	青色	黄色
青色のリトマス紙	赤色	変化なし	変化なし
赤色のリトマス紙	変化なし	変化なし	青色
マグネシウムリボンや亜鉛・鉄などの金属を入れたとき	水素発生	変化なし	変化なし



- ① 酸性の原因は ^ケ陽イオンの水素イオン H^+ である。
- ③ 電離したときに ^コ水素イオン H^+ を生じる化合物を ^サ酸 という。



- ① アルカリ性の原因は ^ス陰イオンの水酸化物イオン OH^- である。
- ② 電離したときに ^セ水酸化物イオン OH^- を生じる化合物を ^ソアルカリ という。

