

【酸とアルカリ】

① 酸性・中性・アルカリ性のB T B溶液の色はそれぞれ何色か。	黄色・緑色・青色
②酸が電離したときに共通して生じるイオンは何か。	水素イオン
③アルカリが電離したときに共通して生じるイオンは何か。	水酸化物イオン
④塩化水素が電離したようすをイオン式で書きなさい。	$\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$
⑤水酸化ナトリウムが電離したようすをイオン式で書きなさい。	$\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
⑥酸とアルカリの性質をたがいに打ち消し合う反応を何というか。	中和
⑦ ⑥のとき、酸の陰イオンとアルカリの陽イオンが結びついてできる物質を何というか。	塩
⑧酸の水素イオンとアルカリの水酸化物イオンが結びついてできる物質は何か。	水 H_2O

【イオン式の復習】

陽イオン

陽イオン	イオン式
水素イオン	H^+
ナトリウムイオン	Na^+
カリウムイオン	K^+
銅イオン	Cu^{2+}
亜鉛イオン	Zn^{2+}
マグネシウムイオン	Mg^{2+}
アンモニウムイオン	NH_4^+

陰イオン

陰イオン	イオン式
塩化物イオン	Cl^-
水酸化物イオン	OH^-
硫酸イオン	SO_4^{2-}
硝酸イオン	NO_3^-
炭酸イオン	CO_3^{2-}

年 組 番 名前
