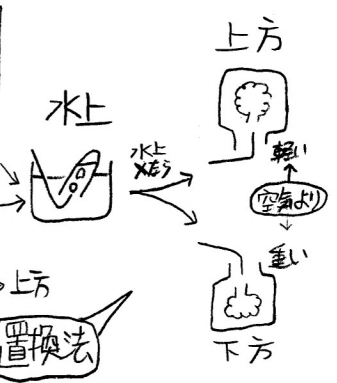
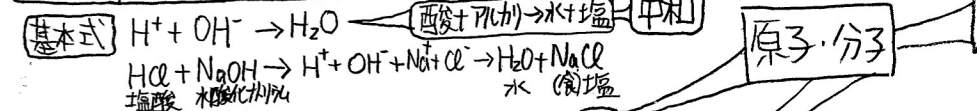




気体	作り方	鏡面	水に	特徴
CO ₂	HCl + 石灰石	少し重い	少し溶け 炭酸水	石灰水 → 白くにごる
H ₂	HCl + 金属	超軽い	ほとんど溶けない	水に浮かぶ
O ₂	木炭 + MnO ₂	少し重い	ほんのり溶ける	燃やす
NH ₃	NH ₄ Cl + NaOH	軽い	かなり溶ける アモニア水 (アンモニア)	水に溶けると アルカリ性になる



	酸性	中性	アルカリ性
リトマス紙	青 → 赤	—	赤 → 青
BTB液	黄 (サキ)	緑 (MIDI)	青 (アホ)
フェノールフタレイン液	—	—	赤
イオン	H ⁺	—	OH ⁻



元素記号	元素	種類	特徴
水素 H	塩素 Cl	非金属	気体
酸素 O	鉄 Fe	金属	固体
炭素 C	銅 Cu	金属	固体
窒素 N	銀 Ag	金属	固体
	金 Au	金属	固体

元素	水 H ₂ O	酸化銀 Ag ₂ O
酸素 O ₂	アモニア NH ₃	酸化銅 CuO
窒素 N ₂	硫化鉄 FeS	酸化マグネシウム MgO
塩素 Cl ₂	食塩 NaCl	酸化炭素 CO ₂
塩酸 HCl	重曹 NaHCO ₃	酸化炭素 CO
硫酸 H ₂ SO ₄	炭酸ナトリウム Na ₂ CO ₃	酸化硫黄 SO ₂
炭酸 H ₂ CO ₃	水酸化ナトリウム NaOH	酸化窒素 NO ₂

