

第2章 気体の発生と性質

◇身のまわりの気体(常温[20℃]で気体の物質)

気体名			
色	な い	な い	な い
におい	な い	な い	な い
空気と 比べた質量	非常に_____	やや重い	やや軽い
水に対する 溶けやすさ	溶けにくい	溶けにくい	溶けにくい
集め方	_____置換法	_____置換法	_____置換法
水溶液 の液性	中 性	中 性	中 性
その他 の特徴 (見分け方)	空気中で火をつけた _____を近づけると _____し、_____が できる。	_____が _____を上げて 燃える	・空気中の _____ ・安定
発生方法 (場所)	鉄・銅・亜鉛に 塩酸を加える	オキシドールに二酸化 マンガンを加える	空気から分離(分 留)する。
用 途	燃料電池 ロケット燃料	・溶接(酸素ボンベ) ・医療用酸素吸入	・食品に封入し、変 質を防ぐ。・冷媒

な い	_____色	な い	な い
な い	特有な_____	特有な_____	特有な_____
		非常に_____	非常に_____
_____置換法 (_____置換法)	_____置換法	_____置換法	_____置換法
リトマス紙 →	リトマス紙 →	リトマス紙 →	リトマス紙 →
_____を _____	・インクの _____ ・ _____作用 ・ _____作用 ・ _____	・ _____ ・ _____ _____を _____くする	・ _____ 水溶液を _____という
塩酸＋石灰石	二酸化マンガン ＋ 塩酸	塩化アンモニウム＋ 水酸化ナトリウム水溶液	食塩と濃硫酸を加熱
・ドライアイス ・消化器	・プールの消毒 ・水道水の殺菌 ・漂白剤	・肥料の原料 ・冷蔵庫などの冷媒	胃液に含まれ、消化を 助ける。