

名称(化学式)	( 酸素 O <sub>2</sub> )	( 二酸化炭素 CO <sub>2</sub> )	( アンモニア NH <sub>3</sub> )	( 水素 H <sub>2</sub> )	( 窒素 N <sub>2</sub> )	( 塩化水素 HCl )	( 塩素 Cl <sub>2</sub> )	( メタン CH <sub>4</sub> )
色	無色	無色	無色	無色	無色	無色	( 黄緑 )色	無色
溶けやすさ	とげにくい	少しとける	非常にとけやすい	とげにくい	とげにくい	非常にとけやすい	とけやすい	とげにくい
におい	無臭	無臭	刺激臭	無臭	無臭	刺激臭	刺激臭	無臭
空気と比べた重さ	( 重い )	( 重い )	( 軽い )	( 軽い )		( 重い )	( 重い )	( 軽い )
発生方法	①過酸化水素水に二酸化マンガンを加える	①石灰石に塩酸を加える	①塩化アンモニウムと水酸化カルシウムの混合物を加熱する	①鉄などの金属に塩酸を加える				
	②過炭酸ナトリウムに湯を加える	②炭酸水素ナトリウムに塩酸を加える						
その他の性質	ものを燃やす働き =( 助燃 )性がある。	石灰水と混ぜると白濁する。	緑色のBTB溶液を( 青 )色に変える。	空気中で火をつけると、音を出して燃え、水ができる。 =( 可燃 )性	空気中に最も含まれている気体である	水溶液は <b>塩酸</b> 。 緑色のBTB溶液を( 黄 )色に変える。		天然ガスの主成分。 燃えやすく、燃えたと二酸化炭素と水が発生する。

## 化学式

過酸化水素水	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>
石灰石	CaCO <sub>3</sub>
水酸化カルシウム	Ca(OH) <sub>2</sub> ★水酸化カルシウムの水溶液が石灰水である。
炭酸水素ナトリウム	NaHCO <sub>3</sub>
塩化アンモニウム	NH <sub>4</sub> Cl