

原子・分子・化合物 一覧

原子

絶対に覚えよう！	H	すいそ 水素
	C	たんそ 炭素
	O	さんそ 酸素
	N	ちつそ 窒素
	Cl	えんそ 塩素
	S	いおう 硫黄
	Na	ナトリウム
	Mg	マグネシウム
	Fe	てつ 鉄
	Cu	どう 銅
	Al	アルミニウム
	Zn	あえん 亜鉛
	Ag	ぎん 銀
	Ca	カルシウム
	K	カリウム
	He	ヘリウム
	Ba	バリウム
	Au	きん 金

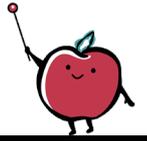
ポイント！ 

原子・・・物質をつくる最小の単位
分子・・・いくつかの原子が結びついた物質の単位

単体・・・1種類の原子でできた物質 (H₂・O₂など)
化合物・・・2種類以上の原子でできた物質 (CO₂・H₂Oなど)

純粋な物質・・・1種類の (単体・化合物) でできている
→ H₂O・H₂・CO₂など
混合物・・・2種類以上の (単体・化合物) でできている
→ 海水 (H₂O+Na+O₂+・・・) 空気 (O₂+CO₂+N₂+・・・) など

分子・化合物



絶対に覚えよう！	O ₂	さんそ 酸素
	H ₂	すいそ 水素
	N ₂	ちつそ 窒素
	Cl ₂	えんそ 塩素
	H ₂ O	みず 水
	CO ₂	にさんか たんそ 二酸化炭素
	NH ₃	アンモニア
	NaCl	えんか 塩化ナトリウム
	HCl	えんか すいそ 塩化水素
	CuO	さんかどう 酸化銅
	MgO	さんか 酸化マグネシウム
	Ag ₂ O	さんか きん 酸化銀
	NaHCO ₃	たんさん すいそ 炭酸水素ナトリウム
	Na ₂ CO ₃	たんさん 炭酸ナトリウム
	CaCO ₃	たんさん 炭酸カルシウム
3年生はここも覚えよう！	FeS	りゅうかてつ 硫化鉄
	CuS	りゅうかどう 硫化銅
	NaOH	すいさんか 水酸化ナトリウム
	CuCl ₂	えんか どう 塩化銅
	H ₂ SO ₄	りゅうさん 硫酸
	CuSO ₄	りゅうさんどう 硫酸銅
	BaSO ₄	りゅうさん 硫酸バリウム
	Ba(OH) ₂	すいさんか 水酸化バリウム
	HNO ₃	しょうさん 硝酸
	H ₂ S	りゅうか すいそ 硫化水素