

問題1

- ① 元素記号を使い、物質の種類を表したものを何というか、書きなさい。
- ② 酸素や水素のように、1種類の元素からできている物質を何というか、書きなさい。
- ③ 水のように、2種類以上の元素からできている物質を何というか、書きなさい。
- ④ 化学式からよみとれることについて述べた次の文で、aとbにあてはまる語を書きなさい。
・化学式を見れば、物質を構成する (a) と原子の (b) がよみとれる。

①	化学式	②	単体	③	化合物	④ a	元素 (原子の種類)	b	数 (割合)
---	-----	---	----	---	-----	-----	------------	---	--------

問題2

図1 化学式

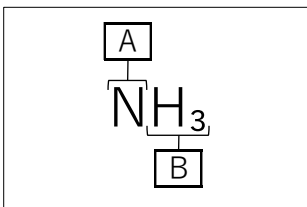


図2 色々な物質の原子と分子のモデル

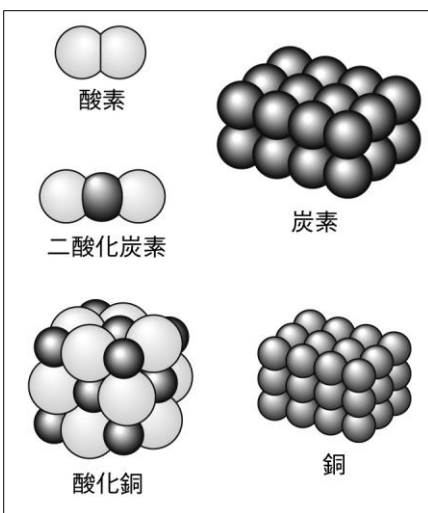


表1

		A			
		単体		化合物	
		名前	化学式	名前	化学式
分子をつくる	水素	H ₂	二酸化炭素	CO ₂	
	酸素	O ₂	水	H ₂ O	
	窒素	N ₂	塩化水素	HCl	
	塩素	Cl ₂	アンモニア	NH ₃	
分子をつくらない	鉄	Fe	酸化銀	Ag ₂ O	
	銅	Cu	酸化銅	CuO	
	銀	Ag	塩化ナトリウム	NaCl	
	硫黄	S	水酸化ナトリウム	NaOH	

- ① 図1のアンモニアの化学式で、AとBは何を表しているか、書きなさい。
- ② 次の【 】の中で、混合物であるものをすべて選んで書きなさい。
【 水 食塩水 アンモニア 塩酸 炭酸水 石油 炭酸水素ナトリウム 】
- ③ 図2の物質を、単体と化合物に分けなさい。
- ④ 表1中のAにあてはまる言葉で、1つの化学式で表せるものを何というか。
- ⑤ 表1中の化学式で、空欄の所をすべて埋めなさい。

①	A	(例) 窒素原子1個	B	(例) 水素原子3個	②	(順不同) 食塩水, 塩酸, 炭酸水, 石油
③	単体	酸素, 炭素, 銅	化合物	二酸化炭素, 酸化銅	④	純粋な物質