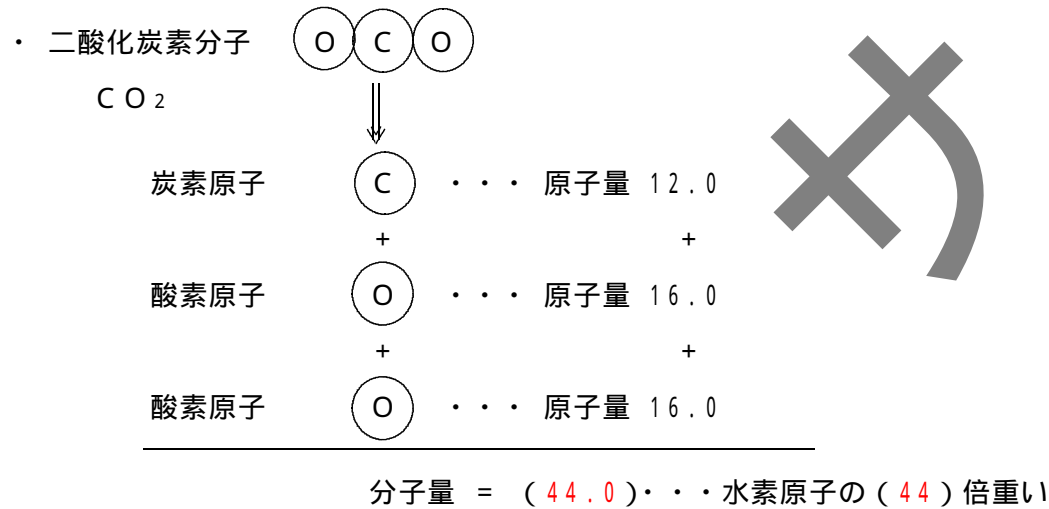
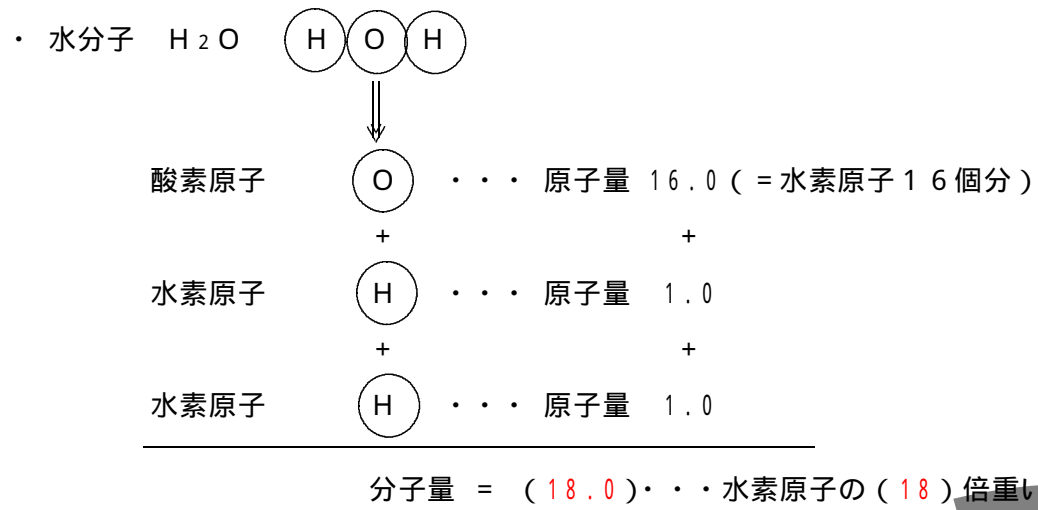
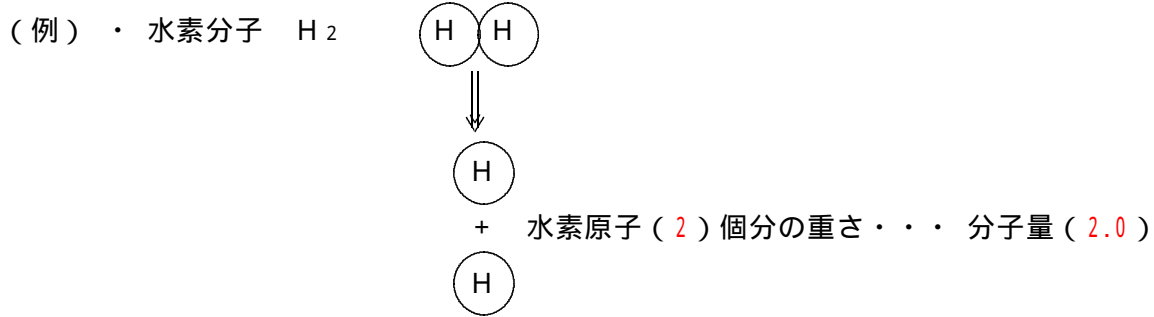
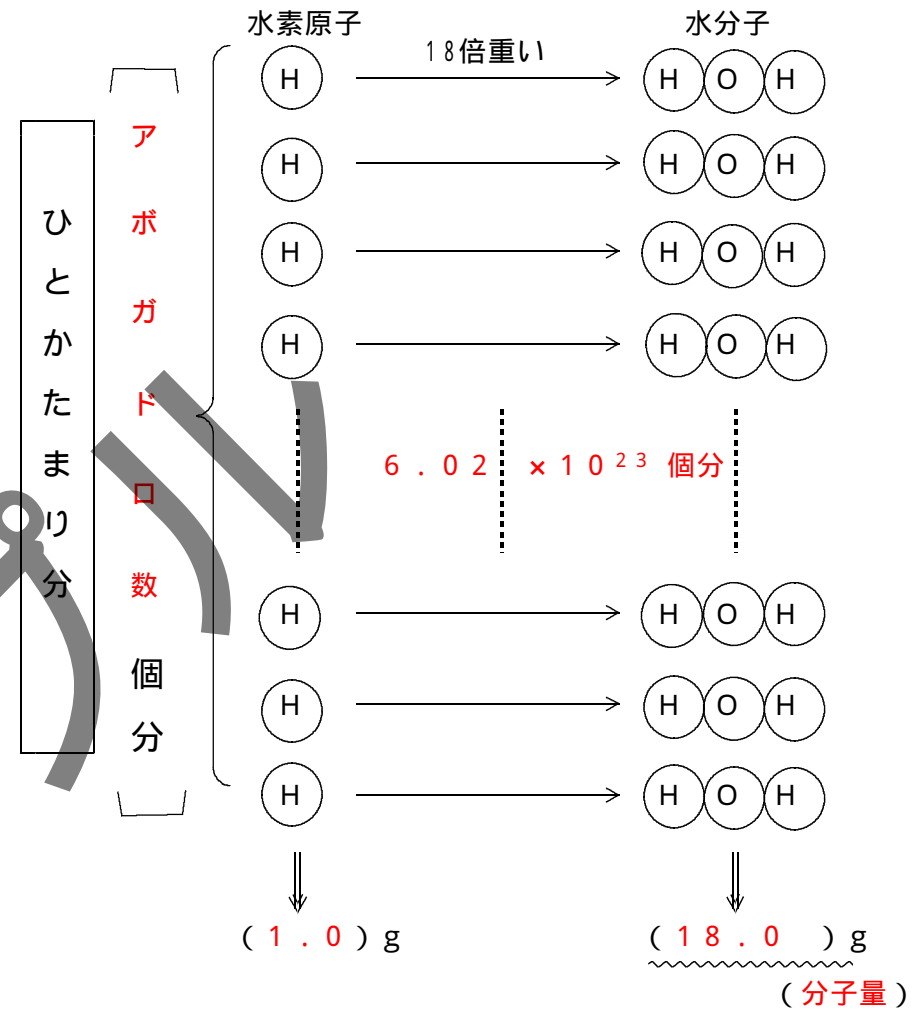
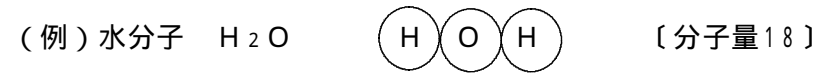


分子量 . . . (『水素原子に比べて何倍重い分子か』を示す値)



分子の重さについて 原子量と同じように、ひとかたまり分の重さで考える



(ポイント)
分子 . . . (6.0×10^{23}) 個 . . . (分子量) にグラムを付けた重さになる

式量
イオン結晶や共有結晶の場合は、組成式の原子量の合計を式量という

(例) 塩化ナトリウム $NaCl$ Na (原子量23)、 Cl (原子量35.5) なので、式量は58.5

(問題) 次の各物質の分子量または式量を求めよ。(教科書表紙裏の原子量を参照)

アンモニア NH_3	メタン CH_4	エタノール C_2H_5OH
17.0	16.0	46.0
炭酸ナトリウム Na_2CO_3	塩化カルシウム $CaCl_2$	
106.0	111.0	

(ポイント)
1 (分子量は原子量の和)
2 (分子量にも単位は付かない)