

理 科

「化学基礎・化学」解答

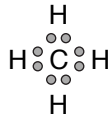
1.

問 1	問 2	問 3	問 4	問 5	問 6	問 7	問 8	問 9	問 10
b	d	d	b	c	c	d	b	e	a

2.

問 1	(ア)	(イ)	(ウ)	問 2 名称		問 3 役割
	c	a	b	水、二酸化炭素		発生した水を吸収する

3.

問 1 電子式		問 4 分子式		問 5 構造式	
		C ₃ H ₆ O		H ₃ C-CH ₂ -CHO or H ₃ C-CH=CH-OH	
問 2	問 3	問 4	問 5	問 6	問 7
a	c	d	b	d	c

問 8 イオン反応式； $\text{NH}_3 + \text{H}^+ \rightarrow \text{NH}_4^+$ 問 9 イオン反応式； $\text{NH}_4^+ \rightarrow \text{NH}_3 + \text{H}^+$

問 10	問 11	問 12	問 13	問 14	問 15	問 16	問 17	問 18	問 19
c	c	d	c	d	c	a	c	b	d

問 20 イオン反応式； $\text{H}_2\text{O} + \text{H}^+ \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+$

4.

問 1	問 2	問 3
Ca	H ₂	Cu

問 4； 全ての金属片が溶解する。(11 文字)

問 5； Fe, Al は不動態を形成して溶けない。(19 文字)

問 6	問 7	ナトリウムイオン	カリウムイオン	銅 (II) イオン
c		黄色	赤紫色	青緑色

問 8 第一段階の反応式； $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

第二段階の反応式； $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Ca(HCO}_3)_2$

問 9 反応式； $2 \text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

問 10	問 11
Cu(OH) ₂	Fe(OH) ₃

問 12； (Al(OH)₃ の) 白色沈殿が生じる。(14 文字)

問 13	最初に生じた沈殿	溶液中のイオン	問 14	最初に生じた沈殿	溶液中のイオン
	Al(OH) ₃	[Al(OH) ₄] ⁻		Zn(OH) ₂	[Zn(NH ₃) ₄] ²⁺