

1

参加番号

(1)

	初めの目盛 (mL)	終点における目盛 (mL)	その差 (mL)
1回目			
2回目			
3回目			

(2) ① _____ mol/L

② _____ mg/L

(3) _____

【試料水の全硬度を求める過程】

【工夫した点】

-
-
-
-

2

参加番号

(1)

① (ア) 陽イオン 陰イオン

(イ) 陽イオン 陰イオン

(ウ) 陽イオン 陰イオン

② (ア)



(イ)



(ウ)



③

	陽イオンの配位数
(ア)	
(イ)	
(ウ)	

(2)

④

_____ [g]

⑤

密度 _____ [g/cm³]

高校部門 化学

- 3 「☆模型をつくる時のルール」に従って、例の(ア)～(エ)とは異なる10個の物質を書け。ただし、炭素の環状構造も含む。 ※解答は4ページから始めよ。

<p>例の(ア)</p> $ \begin{array}{cccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} \\ & & & \\ \text{H} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C}-\text{H} \\ & & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} \end{array} $	<p>例の(イ)</p> $ \begin{array}{ccc} \text{H} & & \text{H} \\ & \diagdown & / \\ & \text{C} = \text{C} & \\ & / & \diagdown \\ \text{H} & & \text{H} \end{array} $
<p>例の(ウ)</p> $ \begin{array}{cccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} \\ & & & & \\ \text{H} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C}-\text{H} \\ & & & & \\ & \text{H} & \text{H} & \text{H} & \text{H} \end{array} $	<p>例の(エ)</p> $ \begin{array}{cccc} & \text{H} & \text{H} & \text{H} \\ & & & \\ \text{H} & -\text{C} & -\text{C} & -\text{C}-\text{H} \\ & & & \\ & \text{H} & & \text{H} \\ & & & \\ & \text{H}-\text{C}-\text{H} & & \\ & & & \\ & \text{H} & & \end{array} $

高校部門 化学

解答用紙

参加番号

高校部門 化学

4 ページ以外にも考えられる物質があれば, 下の解答欄に
構造式を書いてみよう。(加点があります。)

参加番号
