I	問1	_{1族} アルカリ金属(元	アルカリ金属(元素)					選択科目						
	問2	ァ オキシドール	1 —1	ウ	i			 選排	化学 生物 Rした科目を○で囲み					
	問3	1		1	1					*				
		(1)			水素結合 問5 2 7 12 3									
	問4	96 kJ/mol	4. 4 m	ol IPJ	ວ	2. 7	(2)	12. 3	_					
	問6	(1)	$\begin{array}{ccc} 3O_2 & \rightarrow & 2O_3 \\ \hline \end{array}$		(3)		0.11			*				
	問7	C ₅ H ₁₂	ł	(n-ペ <u>)</u>	-ペンタン) 2-メチルプロパン(イソブタン)									
\prod	問1	橙赤色 問	引2	Zn ²⁺		問3		白		*				
	問4	Zn(OH) ₂ + 2		- 2Na(NaOH → Na₂[Zn(OH)₄]									
	問5	PbCl ₂	問6	Ba ²⁺										
	問1	蒸気圧降下				1				*				
	問3	5.4 g			0.29 g			g						
IV	88 4	7 2 <i>nα</i>				α		0.20		*				
	問1	$\frac{2\alpha}{1+\alpha}$	$\frac{4\alpha^2}{1-\alpha^2}$		問2	К _р 6.0	O × 10 ⁴	Pa .						
$\overline{\mathbf{v}}$	問1	2H ₂ O + 2a ⁻	. Ho +	20⊔-		問2		 2 倍	\neg	*				
<u> </u>		$2H_2O + 2e^- \rightarrow H_2 +$			1	I⊓1 ∠		- 10	\dashv					
	問3	8.0 × 10 ⁻³ mo						A						
	問5	254 mg			問6 1.8									
7 77		直鎖状 枝分かれ状 ※												
VIJ	問1	CH ₃ -CH ₂ -CH ₂ -CH		CH ₃ CH ₃ -CH-CH ₂ -CH ₃										
	ו נייון													
		О СН ₃ -С-ОН СН ₃ -СН ₂ -С-ОН				Br Br								
	問2			Н	問3 CH ₂ -CH			Br CH—CH ₂ —CH ₂ —CH ₃		*				
		C		D					_					
		H CH ₂				H ₂ C	н							

問4

CH₂-CH₃