

化学問題

問 1

①	自由電子	②	延性	③	熱
④	導体	⑤	陽（陰）	⑥	陰（陽）
⑦	静電気	⑧	高い	⑨	硬い
⑩	低い	⑪	無極性	⑫	昇華

問 2

(1)	計算式： NaOH の式量 40、 溶質の NaOH 0.40 mol の質量は $40 \text{ g/mol} \times 0.40 \text{ mol} = 16 \text{ g}$ $\frac{\text{溶質の質量}}{\text{溶液の質量}} \times 100 = \frac{16 \text{ g}}{16 \text{ g} + 48 \text{ g}} \times 100 = 25 \%$	
	25	%

(2)	計算式： $1 \times 0.040 \text{ mol/L} \times 0.025 = 1.0 \times 10^{-3} \text{ mol/L}$	
	pH = 3	

問 3

a	5	b	O ₂
---	---	---	----------------