

2026 年度入試 化学 (2 月 11 日実施) 解答

計算問題の解答は、途中経過等を省略しています。

一義的な解答が示せない問題については、解答例または出題の意図を掲載しました。

〔Ⅰ〕	1	電子親和力									
	2	(あ)	1	(い)	6	(う)	4	(え)	16	(お)	17
	3	$2\text{Na} + \text{Cl}_2 \longrightarrow 2\text{NaCl}$									
	4	4 個									
	5	(ア)	②	(イ)	①	(ウ)	①				
	6	②, ③, ④, ⑦									
	7	$5.2 \times 10^{-1} \text{ K}\cdot\text{kg/mol}$									
〔Ⅱ〕	1	生石灰	CaO		消石灰	Ca(OH) ₂					
	2	石灰水									
	3	アンモニアソーダ (ソルベール)									
	4	$\text{CaSO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O} + \frac{3}{2} \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$									
	5	(あ)	1	(い)	2	(う)	1	(え)	2	(お)	2
	6	$2\text{NaCl} + \text{CaCO}_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CaCl}_2$									
	7	$2.1 \times 10^2 \text{ kg}$									
	8	$9.0 \times 10^{-1} \text{ g}$									
〔Ⅲ〕	1	AgCl, PbCl ₂			2	$\text{Pb}^{2+} + \text{CrO}_4^{2-} \longrightarrow \text{PbCrO}_4$					
	3	(c)	CuS	(d)	Al(OH) ₃	(f)	ZnS	(g)	BaCO ₃		
		ろ液 F		Na ⁺							
	4	③		5	$\text{Al(OH)}_3 + \text{NaOH} \longrightarrow \text{Na[Al(OH)}_4]$						
	6	$[\text{Zn(NH}_3)_4]^{2+}$									
	7	(i)	Cd ²⁺		(ii)	Fe ³⁺ (Fe ²⁺)					
	8	沈殿	Ca ²⁺		ろ液 J	K ⁺					
	〔Ⅳ〕	1	$1.3 \times 10^2 \text{ g}$								
2		$-8.9 \times 10^2 \text{ kJ/mol}$									
3		$4.2 \times 10^2 \text{ kJ/mol}$									
4		$2.0 \times 10^1 \text{ g}$									
5		水上置換									
6		$2.2 \times 10^6 \text{ Pa}$									
7		番号： ①		水素発生は発熱反応であり、温度を高くすると吸熱方向に反応が進むため。							