

解答例

入試種別	中期
受験型	理系型
科目	化学

	解答		解答
ア	3,5	マ	
イ		ミ	
ウ	1,4	ム	
エ		メ	
オ	2,5	モ	
カ		ヤ	
キ	1,5	ユ	
ク		ヨ	
ケ	3,4	ラ	
コ		リ	
サ	2,4	ル	
シ		レ	
ス	5	ロ	
セ	3	ワ	
ソ	3	ヲ	
タ	6	ン	
チ	2	ガ	
ツ	2	ギ	
テ		グ	
ト		ゲ	
ナ		ゴ	
ニ		ザ	
ヌ		ジ	
ネ		ズ	
ノ		ゼ	
ハ		ゾ	
ヒ		ダ	
フ		ヂ	
ヘ		ヅ	
ホ		デ	

中期入試 化学

[III]

(1) ニッケル

(2) Ne

(3) I<sub>2</sub>

(4)  $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

[IV]

(1)  $K_c = \frac{[\text{NO}_2]^2}{[\text{N}_2\text{O}_4]}$

(2)  $2.0 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$

(3) 濃くなった

(説明例) ルシャトリエの原理より、加熱による温度上昇を抑制しようとする。正反応が吸熱反応なので、平衡は右向きに移動する。結果としてNO<sub>2</sub>の濃度が増加し、色が濃くなる。

[V]

(1) (e)

(2) (d)

(3) (b)

(4) (f), ニトログリセリン