

酪農学園大学

2026年度 第1期学力入学試験 (B日程)

2026年度 第1期学力入学試験・大学入学
共通テスト併用型入学試験 (B日程)

解答例

科目：化学

(学類：循環農・食と健康・環境共生・農環境情報・獣医保健看護)

解答の公表に当たっては、一義的な解答が示せない場合があるため、
標準的な解答例を公表することとしております。

2026年度
酪農学園大学

化 学 解 答 用 紙

(1)

1)	(ウ), (カ), (ク) (完答)				2)	(イ), (オ), (カ), (ク) (完答)			
3)	(ア), (イ) (完答)								
4)	① (オ)	② (コ)	③ (セ)	④ (ケ)	⑤ (ク)	⑥ (シ)	⑦ (ア)	⑧ (ウ)	

(2)

1)	① 可逆反応 <small>化学平衡の状態 (平衡状態, 平衡, 化学平衡も可)</small>	② 正反応	③ 逆反応
	④ 平衡移動 (平衡の移動も可)		
2)	(ア)	3)	(イ)
4)	⑧ 電離度	⑨ 強酸	⑩ 弱酸
	⑪ 塩	⑫ 緩衝作用	5) (エ)

(3)

1)	貴ガス (希ガスも可)		
2)	【操作1】 化学反応式	$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$	気体 E
	【操作2】 化学反応式	$2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$	気体 A
	【操作3】 化学反応式	$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{NH}_3$	気体 F
	【操作4】 化学反応式	$\text{NH}_4\text{NO}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{N}_2$	気体 B
	【操作5】 化学反応式	$\text{MnO}_2 + 4\text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2$	気体 D
3)	$\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$		

(4)

1)	(ア)	(イ)	(ウ)
	化合物名 エチレン	化合物名 エタン	化合物名 エタノール
	構造式 $\text{CH}_2=\text{CH}_2$	構造式 CH_3-CH_3	構造式 $\text{C}_2\text{H}_5-\text{OH}$
	(エ)	(オ)	(カ)
	化合物名 ジエチルエーテル	化合物名 アセトアルデヒド	化合物名 酢酸
	構造式 $\text{C}_2\text{H}_5-\text{O}-\text{C}_2\text{H}_5$	構造式 $\text{CH}_3-\text{C}-\text{H}$ O	構造式 $\text{CH}_3-\text{C}-\text{OH}$ O
2)	$\text{CaC}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}\equiv\text{CH} + \text{Ca}(\text{OH})_2$ (アセチレンを C_2H_2 で記載しても可)		
3)	① 化合物名	アセトアルデヒド	化学式 Cu_2O
	② 化合物名	エタノール	気体 水素
	化合物名	酢酸	
	③ 化学反応式	$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$	
	④ 化合物名	エチレン	

受験する学類・コースの番号を○で囲んでください。

- 1. 循環農学類
- 2. 食と健康学類(管理栄養士コース除く)
- 3. 食と健康学類(管理栄養士コース)
- 4. 環境共生学類
- 5. 農環境情報学類
- 6. 獣医保健看護学類

第1期学力入学試験 (B日程) (10桁)	受験 番号								
共テ併用型 (B日程/パターンII) /共テ併用型 (B日程) (8桁)	受験 番号								

採 点	
--------	--