

冬期最終講テスト【解答用紙】

高2化学総合S・SA 氏名 _____ 点

※ 途中式はすべて不要. 結果のみ解答欄に記入のこと.

【1】官能基の種類 (各1点×17 計17点)

官能基の構造		官能基の名称	一般名	官能基の構造	官能基の名称	一般名
-OH				-NH ₂		
$\begin{array}{c} \text{-C-} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$ カルボ ニル基	$\begin{array}{c} \text{-C-H} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$			-SO ₃ H		/
	$\begin{array}{c} \text{(C)-C-(C)} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$			(C)-O-(C)		
$\begin{array}{c} \text{-C-OH} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$				$\begin{array}{c} \text{-C-O-(C)} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$		
-NO ₂			/	$\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{-C-} \\ \parallel \\ \text{O} \end{array}$		/

【2】炭化水素 ((1)各1点 (2)構造・名称ともに各1点 計20点)

(1)

①	②
③	④
⑤	⑥

(2)

① 構造式	② 構造式	③ 構造式	④ 構造式
名称	名称	名称	名称
⑤ 構造式	⑥ 構造式	⑦ 構造式	
名称	名称	名称	

【3】元素分析 ((1)3点 (4)4点 その他各2点 計13点)

(1)	
(2)	(3)
(4)	
(5)	(6)

【4】アルコールの反応 (構造式・名称ともに各1点 計18点)

① 構造式	② 構造式	③ 構造式
名称	名称	名称
④ 構造式	⑤ 構造式	⑥ 構造式
名称	名称	名称
⑦ 構造式	⑧ 構造式	⑨ 構造式
名称	名称	名称

※ 裏面へ続く

【5】アルデヒド・カルボン酸・エステル (各1点 計20点)

(1) 基の名称		反応名	
性質		反応後に生じる有機化合物	
(2) 番号	沈殿の色	化学式	化合物名
(3) 構造 と		反応後の構造	
反応名	沈殿の色	化学式	名称
(4) ① 構造式	② 構造式	③ 構造式	
名称	名称	名称	

【6】油脂 ((1)各1点 (2)(3)各2点 (3)4点 計12点)

(1) ア		(1) イ
(1) ウ		(1) エ
(2)	(3) g	(4)