

Perg.	Resposta	Cotação									
		Parc.	Tot.								
1.	Líquido.		<u>1,0</u>								
2.	a) $3C + 2Fe_2O_3 \rightarrow 4Fe + 3CO_2$	4x0,3									
	b) Oxidante- Fe^0 ; Redutor- C^{+4}	2x0,5	<u>2,2</u>								
3.	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 50%;">Dados</th> <th style="width: 50%;">Resolução</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>$CH_4 + Cl_2 \rightarrow CH_3-Cl + HCl$</td> <td>71g Cl_2 50,5 g CH_3Cl</td> </tr> <tr> <td>Mr (Cl_2)= 71g (0,5)</td> <td>X..... 101g CH_3Cl (0,9)</td> </tr> <tr> <td>Mr (CH_3Cl)=50,5g (0,5)</td> <td>X= 142g de Cl_2 (0,5)</td> </tr> </tbody> </table>	Dados	Resolução	$CH_4 + Cl_2 \rightarrow CH_3-Cl + HCl$	71g Cl_2 50,5 g CH_3Cl	Mr (Cl_2)= 71g (0,5)	X..... 101g CH_3Cl (0,9)	Mr (CH_3Cl)=50,5g (0,5)	X= 142g de Cl_2 (0,5)		
Dados	Resolução										
$CH_4 + Cl_2 \rightarrow CH_3-Cl + HCl$	71g Cl_2 50,5 g CH_3Cl										
Mr (Cl_2)= 71g (0,5)	X..... 101g CH_3Cl (0,9)										
Mr (CH_3Cl)=50,5g (0,5)	X= 142g de Cl_2 (0,5)										
	R: São necessárias 142g de cloro para se obter 101g de CH_3Cl . (0,3)		<u>2,7</u>								
4.	C grafite e diamante.		<u>1,5</u>								
5.	$CH_2 = CH_2 + H_2 \rightarrow CH_3 - CH_3$		<u>1,5</u>								
6.	B função.		<u>1,2</u>								
7.	$CH_3CH_2CHO \xrightarrow{[O]} CH_3CH_2COOH$	3x0,5	<u>1,5</u>								
8.	a) $CH_2 = CH-CH_3 + HCl \xrightarrow{cat} CH_3-\underset{\substack{ \\ Cl}}{CH}-CH_3$	1,5									
	b) $CH_3-CH=CH_2 + Br_2 \xrightarrow{cat} CH_3-\underset{\substack{ \\ Br}}{CH_2}-CH_2 + HBr$	2x0,5	<u>2,5</u>								
9.	a) $CH_3CH_2COOH + CH_3OH \xrightarrow{H^+} CH_3CH_2COOCH_3 + H_2O$	5x0,4									
	b) Propanoato de metila.	1,5	<u>3,5</u>								
10.	a) 2,4 dimetil-3cloro- hexano b) Metil benzeno c) Butanol-2	3x0,8	<u>2,4</u>								