

# Gabarito 2ª Fase OTQ

## Modalidade A

759733.0		759733.1		759733.2		759733.3	
1	Dissert.	1	Dissert.	1	Dissert.	1	Dissert.
2	Dissert.	2	Dissert.	2	Dissert.	2	Dissert.
3	D	3	E	3	D	3	B
4	A	4	A	4	A	4	E
5	C	5	E	5	B	5	A
6	E	6	D	6	C	6	E
7	C	7	C	7	C	7	E
8	C	8	D	8	C	8	A
9	D	9	C	9	E	9	E
10	A	10	E	10	C	10	A
11	C	11	A	11	B	11	B
12	A	12	C	12	B	12	E
13	E	13	B	13	E	13	A
14	B	14	C	14	E	14	E
15	B	15	D	15	A	15	D
16	B	16	A	16	E	16	C
17	C	17	C	17	C	17	D
18	B	18	A	18	C	18	E
19	B	19	D	19	D	19	D
20	C	20	E	20	C	20	C
21	A	21	C	21	E	21	D
22	B	22	A	22	C	22	B
23	E	23	D	23	E	23	A
24	C	24	D	24	B	24	D
25	B	25	A	25	A	25	B
26	D	26	C	26	C	26	C
27	E	27	C	27	E	27	A
28	C	28	E	28	A	28	B
29	B	29	C	29	C	29	E
30	B	30	D	30	B	30	B

# Modalidade B

760351.0		760351.1		760351.2		760351.3	
1	80	1	80	1	80	1	80
2	3	2	3	2	3	2	3
3	A	3	A	3	E	3	E
4	A	4	D	4	D	4	D
5	A	5	E	5	B	5	E
6	D	6	D	6	D	6	D
7	A	7	E	7	A	7	E
8	D	8	C	8	A	8	C
9	B	9	A	9	A	9	C
10	D	10	A	10	D	10	D
11	B	11	D	11	C	11	B
12	B	12	C	12	B	12	B
13	D	13	D	13	B	13	D
14	C	14	C	14	B	14	A
15	C	15	A	15	B	15	E
16	B	16	B	16	C	16	C
17	D	17	E	17	E	17	E
18	D	18	B	18	D	18	D
19	E	19	D	19	E	19	A
20	D	20	D	20	D	20	C
21	E	21	C	21	C	21	C
22	D	22	A	22	D	22	C
23	C	23	D	23	E	23	D
24	C	24	A	24	D	24	B
25	C	25	A	25	A	25	B
26	A	26	E	26	D	26	A
27	B	27	E	27	B	27	E
28	B	28	D	28	D	28	E
29	D	29	D	29	C	29	C
30	B	30	A	30	E	30	D

## QUESTÃO 1 - MODALIDADE B

CaCO<sub>3</sub>  
m= 10 g  
MM 100 g/mol  
n= 0,1 mol

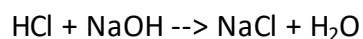
HCl  
C= 0,4 mol/L  
V= 0,5 L

NaOH  
C= 0,2 mol/L  
V= 0,2 L

Cálculo do excesso de HCl

NaOH  
n= C . V  
n= 0,2 . 0,2  
n= 0,04 mol

HCl  
n= C . V  
n= 0,4 . 0,5  
n= 0,2 mol



de HCl foi de 0,04 mol, indicando que 0,16 mol de HCl reagiu com CaCO<sub>3</sub>.

Cálculo do percentual de CaCO<sub>3</sub>



se 0,16mol de HCl reagiram, então havia 0,08mol de CaCO<sub>3</sub>.

%= (0,08/0,1) . 100  
%= 80

## QUESTÃO 2 - MODALIDADE B