

ANÁLISES DOS RECURSOS DO CONCURSO DE TRANSFERÊNCIA FACULTATIVA, REINGRESSO E MUDANÇA DE CURSO

REINGRESSO E MUDANÇA DE CURSO 2025

Disciplina: **QUÍMICA**

QUESTÃO	JUSTIFICATIVA DA BANCA	Recurso deferido ou indeferido	RESPOSTA AO RECURSO (Gabarito mantido ou alterado ou questão anulada)																				
02	O que está sendo pedido é o valor da massa de CO ₂ que escapa. Massa em grama. Neste caso o gabarito está correto e a questão é válida. A expressão g/L refere-se à unidade de concentração que no caso em questão não foi pedido.	INDEFERIDO	Gabarito Mantido																				
10	Pede-se o volume de água a ser adicionada, logo: $23.0/100.0 + X = 10.0/100.0$ $10(100 + X) = 2300$ $1000 + 10X = 2300$ $X = (2300 - 1000)/10 = 130.0$ mL de água devem ser adicionados. Logo, o gabarito está correto.	INDEFERIDO	Gabarito Mantido																				
20	Com base na reação hipotética apresentada, monta-se uma tabela e determina-se o valor da constante de equilíbrio em termos de concentração dos reagentes e produtos. Assim $X_2 + 3Y_2 \rightleftharpoons 2XY_3$ <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse; margin-top: 10px;"> <thead> <tr> <th></th> <th style="text-align: center;">X₂</th> <th style="text-align: center;">3Y₂</th> <th style="text-align: center;">2XY₃</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Conc. inicial</td> <td style="text-align: center;">12 mols</td> <td style="text-align: center;">13 mols</td> <td style="text-align: center;">-----</td> </tr> <tr> <td>Regrão</td> <td style="text-align: center;">4 mols</td> <td style="text-align: center;">12 mols</td> <td style="text-align: center;">8 mols</td> </tr> <tr> <td>Equilíbrio</td> <td style="text-align: center;">$(12 - 4) = 8$ mols</td> <td style="text-align: center;">$(13 - 12) = 1$ mol</td> <td style="text-align: center;">8 mols</td> </tr> <tr> <td>Conc. final</td> <td style="text-align: center;">8 mols/L</td> <td style="text-align: center;">1 mol/L</td> <td style="text-align: center;">8 mols/L</td> </tr> </tbody> </table> <p style="margin-top: 10px;">Para a reação apresentada: $K_c = [XY_3]^2/[X_2][Y_2]^3 = (8)^2/(8)(1)^3 = 8 \text{ mols}^{-2} \cdot \text{L}^2$</p>		X ₂	3Y ₂	2XY ₃	Conc. inicial	12 mols	13 mols	-----	Regrão	4 mols	12 mols	8 mols	Equilíbrio	$(12 - 4) = 8$ mols	$(13 - 12) = 1$ mol	8 mols	Conc. final	8 mols/L	1 mol/L	8 mols/L	INDEFERIDO	Gabarito Mantido
	X ₂	3Y ₂	2XY ₃																				
Conc. inicial	12 mols	13 mols	-----																				
Regrão	4 mols	12 mols	8 mols																				
Equilíbrio	$(12 - 4) = 8$ mols	$(13 - 12) = 1$ mol	8 mols																				
Conc. final	8 mols/L	1 mol/L	8 mols/L																				