### 

### Física e Química A - 11º ano

## Avaliação Formativa – Troca de Perguntas

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **GRUPO N.º\_\_** | **Par** | **Nome** | **N.º** |
| **A** |  |  |
| **B** |  |  |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| *Num reator de 2,0 dm3 introduziram-se 4,0 mol de PCℓ5 (g) e 1,2 mol de Cℓ2 (g), à temperatura.*  *No equilíbrio, verificou-se que o rendimento da reação de decomposição de PCℓ5 (g) foi de 40%.*  *Determine, à temperatura, a constante de equilíbrio da reação traduzida por:*  *PCℓ5 (g)* ⇄ *PCℓ3 (g) + Cℓ2 (g)* | | | | | |
| **Lista de verificação** | **Resolução** | **Apreciação** | | | |
| **1ª etapa**  Determinar a quantidade química de PCℓ3, segundo a estequiometria da reação. |  |  |  |  |  |
|  |  |  | Concordo |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  | Discordo |
|  |  |  |  |
| **2ª etapa**  Determinar a quantidade química de PCℓ3 obtida. |  |  |  |  |  |
|  |  |  | Concordo |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  | Discordo |
|  |  |  |  |
| **3ª etapa**  Fazer o quadro que relaciona as quantidades químicas desde o início até ao equilíbrio. |  |  |  |  |  |
|  |  |  | Concordo |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  | Discordo |
|  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Lista de verificação** | **Resolução** | **Apreciação** | | | |
| **4ª etapa**  Determinação das quantidades químicas presentes no equilíbrio. |  |  |  |  |  |
|  |  |  | Concordo |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  | Discordo |
|  |  |  |  |
| **5ª etapa**  Determinação da constante de equilíbrio. |  |  |  |  |  |
|  |  |  | Concordo |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  | Discordo |
|  |  |  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **Autoavaliação** | | |
| **Etapa** | Não tive dificuldade. | Tive algumas dificuldades. | Não consegui resolver. |
| 1ª |  |  |  |
| 2ª |  |  |  |
| 3ª |  |  |  |
| 4ª |  |  |  |
| 5ª |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | Feedback | | | | | | | |
| **Etapa** | **Conteúdo** | ***Sabe*** | ***Sabe, mas*** | ***Revela dificuldades*** | ***Não sabe*** | |
| 1 | Cálculos estequiométricos |  |  |  |  | |
| 2 | Rendimento |  |  |  |  | |
| 3 e 4 | Equilíbrio Químico |  |  |  |  | |
| 5 | Constante de Equilíbrio |  |  |  |  | |
|  | ***Sabe, mas necessita melhorar*** | * Apresentação/organização da sua resposta. | | | |  | |
|  | * Conversão de unidades e unidades no resultado final | | | |  | |
|  | ***Necessita de rever*** | * Cálculos estequiométricos | | | |  | |
|  | * Rendimento | | | |  | |
|  | * Equilíbrio Químico | | | |  | |
|  | * Constante de Equilíbrio | | | |  | |
|  | **Observações** | Deves estudar …. e resolver novamente …. | | | |  | |
|  | **Data \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** | A professora \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | | | |  | |