### 

### Física e Química A – 11.º 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** | | | |
| **1.ª etapa**  Determinar a quantidade química de PCℓ3, segundo a estequiometria da reação. |  |  |  |  |  |
|  |  |  | Concordo |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  | Discordo |
|  |  |  |  |
| **2.ª etapa**  Determinar a quantidade química de PCℓ3 obtida. |  |  |  |  |  |
|  |  |  | Concordo |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  | Discordo |
|  |  |  |  |
| **3.ª etapa**  Fazer o quadro que relaciona as quantidades químicas desde o início até ao equilíbrio. |  |  |  |  |  |
|  |  |  | Concordo |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
|  |  |  | Discordo |
|  |  |  |  |

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

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

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | *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 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | | | |  | |