**UNIDAD 8 – INTRODUCCION A LA QUIMICA EN SOLUCION ACUOSA**

**MODELO DE INFORME**

Turno: Comisión:

Integrantes:

**Objetivos:**

.............................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

**8.3.3. 1 Ensayos cualitativos**

**Experiencia i.**

***Reactivos utilizados:***

*.........................................................................................................................................*

***Aspecto físico de los Reactivos (estado físico, color, etc):***

*........................................................................................................................................*

***Señales detectadas:***

*....................................................................................................................*

***Interpretación de las señales (ej.: productos formados):***

*.....................................................................................................................*

***Reaccion/es química/s que ha/n tenido lugar:***

*..........................................................................................................................................*

*..........................................................................................................................................*

**Experiencia ii.**

***Reactivos utilizados:***

*.........................................................................................................................................*

***Aspecto físico de los Reactivos (estado físico, color, etc):***

*........................................................................................................................................*

***Señales detectadas:***

*....................................................................................................................*

***Interpretación de las señales (ej.: productos formados):***

*.....................................................................................................................*

***Reaccion/es química/s que ha/n tenido lugar:***

*..........................................................................................................................................*

*..........................................................................................................................................*

**Experiencia iii.**

***Reactivos utilizados:***

*.........................................................................................................................................*

***Aspecto físico de los Reactivos (estado físico, color, etc):***

*........................................................................................................................................*

***Señales detectadas:***

*....................................................................................................................*

***Interpretación de las señales (ej.: productos formados):***

*.....................................................................................................................*

***Reaccion/es química/s que ha/n tenido lugar:***

*..........................................................................................................................................*

*..........................................................................................................................................*

**Experiencia iv.**

***Reactivos utilizados:***

*.........................................................................................................................................*

***Aspecto físico de los Reactivos (estado físico, color, etc):***

*........................................................................................................................................*

***Señales detectadas:***

*....................................................................................................................*

***Interpretación de las señales (ej.: productos formados):***

*.....................................................................................................................*

***Reaccion/es química/s que ha/n tenido lugar:***

*..........................................................................................................................................*

*..........................................................................................................................................*

**Experiencia v.**

***Reactivos utilizados:***

*.........................................................................................................................................*

***Aspecto físico de los Reactivos (estado físico, color, etc):***

*........................................................................................................................................*

***Señales detectadas:***

*....................................................................................................................*

***Interpretación de las señales (ej.: productos formados):***

*.....................................................................................................................*

***Reaccion/es química/s que ha/n tenido lugar:***

*..........................................................................................................................................*

*..........................................................................................................................................*

**8.3.3.2 Determinaciones cuantitativas**

**8.3.3.2.1. Permanganimetría: Valoración de una solución comercial de peróxido de hidrógeno**

Concentración de la solución de KMnO4: M

Escriba la/s reacción/es balanceada/s involucrada/s en la titulación:

|  |  |
| --- | --- |
| **Volumen de solución de KMnO4 (en mL) utilizado** |  |

Indique en el siguiente cuadro los cálculos necesarios para determinar la concentración (M) del peróxido de hidrógeno analizado:

Concentración de la solución de H2O2 de partida: M

Históricamente, la concentración de las soluciones comerciales de peróxido de hidrógeno (conocidas como agua oxigenada) se expresa en **volúmenes**. Una muestra de agua oxigenada de “**X volúmenes**” es aquella que, al descomponerse por dismutación todo el peróxido de hidrógeno contenido en 1 litro de solución, libera X litros de O2, medidos en CNPT (el oxígeno el único gas producido en la reacción; el otro producto es agua).

Escriba la reacción balanceada que corresponde a la dismutación del peróxido de hidrógeno en solución acuosa.

Indique en el siguiente cuadro los cálculos que siguió para determinar la concentración *en volúmenes* del peróxido de hidrógeno analizado:

Concentración de la solución de H2O2 de partida: vol.

**8.3.3.2.2 Determinación por titulación de la concentración de ácido acético en vinagre**

|  |  |
| --- | --- |
|  | Valor |
| Volumen de muestra / mL |  |
| Concentración de la solución NaOH / M |  |
| Factor Volumétrico NaOH |  |
| Indicador empleado |  |
| Volumen NaOH utilizado / mL |  |
| % m/V de ácido acético en vinagre |  |

#### Discusión y Conclusiones, incluyendo comparación con la concentración declarada en el envase

......................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................