hoja de laboratorio de llamas

Dibuja tu platina en el recuadro de abajo y etiqueta dónde has colocado cada sal metálica. Anota tus observaciones del experimento de llamas en la tabla.

| **Sal metálica** | **Observaciones** | **Observaciones con vidrio azul cobalto** |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |
|  |  |  |

**Preguntas para Después del Laboratorio**

1. ¿Cuáles sustancias fueron más difíciles de distinguir entre sí? Explica por qué.
2. Identifica dos cosas que los grupos puedan haber hecho de forma incorrecta y que les hayan hecho obtener resultados diferentes a los del resto de la clase. Especifica lo que podrían haber hecho y el efecto que tendría en los resultados.
3. ¿Cómo podrías diferenciar los siguientes tres endulzantes artificiales blancos en polvo mediante la prueba de la llama? Tienes: Equal® (C14H18N2O5, un compuesto no iónico que no produce un ion metálico), Ace-K (KC3H4NO4S) y Sweet 'N Low (Ca(C7H4NO3S)2).
4. ¿Qué crees que es la sal desconocida? Explica tu razonamiento.