

Nombre y apellidos:

Fecha: 29-09-2023

Este ejercicio será calificado con una puntuación decimal en escala de 0,0 a 10,0 y hará media con otros registros del apartado “**Trabajo na aula**”, que tiene una ponderación trimestral del 15 %

Dispones de **15 minutos** para realizarlo

Para determinar la riqueza de una partida de cinc se tomaron 50,0 g de una muestra homogénea y se trataron con ácido clorhídrico del 37 % en peso y densidad 1,18 g/mL, consumiéndose 126 mL de ácido. La reacción de cinc con ácido clorhídrico produce cloruro de cinc e hidrógeno. Calcula:

- a) La molaridad de la disolución de ácido clorhídrico.
- b) El porcentaje de cinc en la muestra.