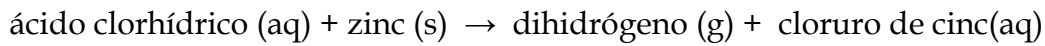


Ejercicio de Reacciones Químicas

Alumno:

Curso: 4º

En la reacción química:



Ajusta la reacción y contesta a las siguientes cuestiones:

- ¿Cuántos moles de átomos de Zn reaccionarán para dar $1,2044 \cdot 10^{24}$ moléculas de dihidrógeno?

- ¿Cuántos moles de zinc reaccionarán con 1,44 kg de HCl ?

- ¿Cuántas L de H₂, medidos en condiciones normales (0°C, 1 atm de presión), se recogerán si se gastan 650 gramos de cinc?

- ¿Cuántos átomos de cinc han de reaccionar si queremos obtener 50 L de H₂ medidos a 1520 mmHg y 27°C?

Datos: M.at. (Zn) = 65 u. M.at. (Cl) = 35 u. M.at. (H) = 1 u.

$N_A = 6,022 \cdot 10^{23}$ unidades/mol

1 atm = 760 mmHg

K = °C + 273