Ejercicio de Reacciones Químicas

Alumno: Curso: 3º

En la reacción química siguiente haz la tabla y responde a las cuestiones:

ácido clorhídrico (aq) + zinc (s) → dihidrógeno (g) + cloruro de cinc(aq)

- ¿Cuántos moles de átomos de Zn reaccionarán para dar 5 moles de moléculas de ácido?

- ¿Cuántos moles de zinc reaccionarán con 144 g de HCl ?

- ¿Cuántas L de H_2, medidos en condiciones normales (0ºC, 1 atm de presión), se recogerán si se gastan 650 gramos de cinc?

- e reaccionar si queremos obtener 50 L de H_2 medidos a 1520 mmHg y 27ºC? ¿Cuántos átomos de cinc han d

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

N_A=6,022.10^{23} unidades/mol 1 atm = 760 mmHg K=ºC+273