

Ajusta la siguiente reacción química y responde a las siguientes preguntas:



DATOS: M.at(Cl)=35,5 u; M.at.(Zn)=65 u; M.at.(H)= 1u; 1 mol gas en c.n. ocupa 22,4 L

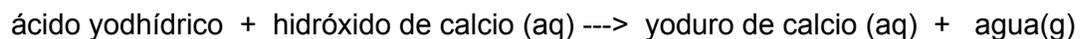
¿Cuántos moles de átomos de cinc reaccionarán con 10 moles de moléculas de ácido clorhídrico?

¿Cuántos moles de moléculas de dihidrógeno se obtienen al partir de esos 365 g de ácido clorhídrico?

¿Cuántos litros de dihidrógeno, medidos en condiciones normales (0°C, 1 atm), se obtienen si se gastan 10 moles de átomos de cinc?

¿Cuántos g de ácido clorhídrico se gastan para obtener 2 m³ de dihidrógeno?

Lo mismo para la siguiente reacción:



DATOS: M.at.(I)= 127 u; M.at.(Ca) = 40 u; M.at.(H) = 1 u; M.at.(O) = 16 u

¿Cuántos moles de agua se obtienen a partir de 4 moles de ácido yodhídrico?

¿Cuántos gramos de yoduro de calcio se obtienen a partir de 7 milimoles de ácido yodhídrico?

¿Cuántos mg de agua se obtendrían a partir de esos 7 milimoles de ácido yodhídrico?

¿Cuántos L de agua gas se obtienen a partir de una piedra de 3 kg de hidróxido de calcio?