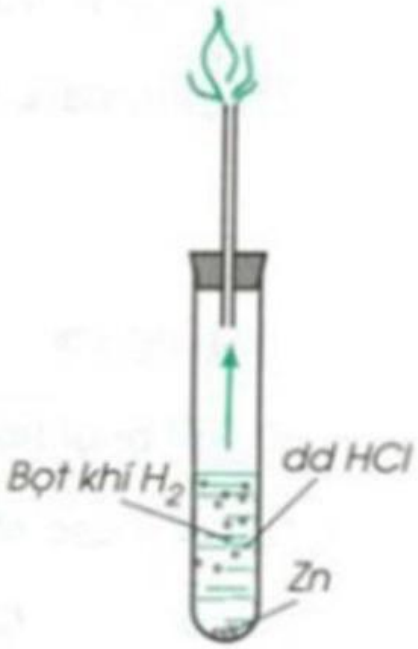
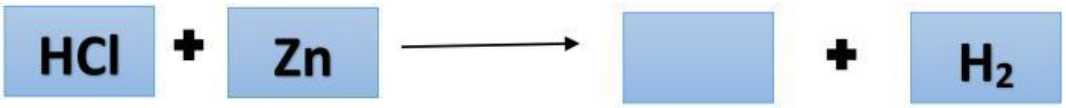
BÀI 4: ĐỊNH LUẬT BẢO TOÀN KHỐI LƯỢNG VÀ PHƯƠNG TRÌNH HOÁ HỌC

Câu hỏi: Cho 13g (Zn) tác dụng với dung dịch acid hydrochloric (HCl) thu được 27,2 gam $ZnCl_2$ và 0,4 gam khí H_2. Tính khối lượng của HCl đã phản ứng. Vậy khối lượng của HCl:

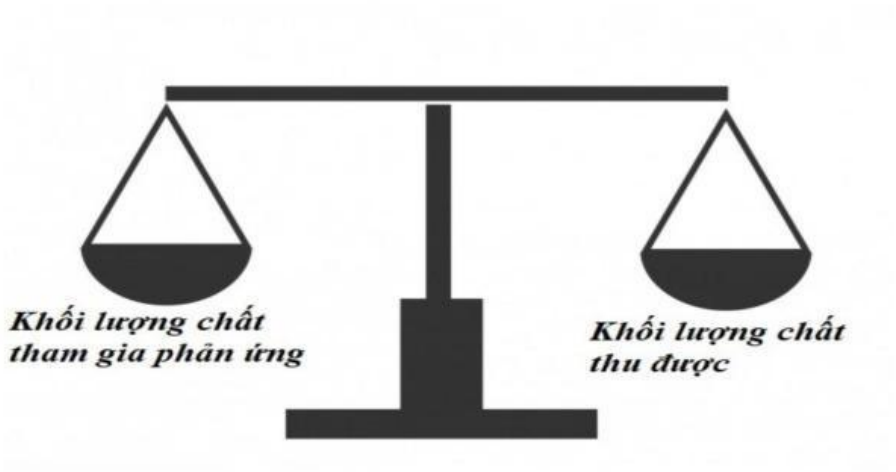
A. 14,05 gam
B. 14 gam
C. 15 gam
D. 14,43 gam





LIVEWORKSHEETS

Câu hỏi: Định luật bảo toàn khối lượng được phát biểu: " Trong một phản ứng hóa học bất kỳ thì tổng khối lượng các chất tạo nên từ phản ứng sẽ…….. khối lượng của tất cả các chất đã tham gia phản ứng, chúng chỉ được ……. từ dạng này sang một dạng khác".



Câu hỏi: Cân bằng các phương trình sau:

a) ☐ $Cu(NO_3)_2$ + ☐ NaOH → ☐ $Cu(OH)_2$ + ☐ $NaNO_3$

b) ☐ P + ☐ O_2 → ☐ P_2O_5

c) ☐ N_2 + ☐ O_2 → ☐ NO

d) ☐ NO + ☐ O_2 → ☐ NO_2

LIVEWORKSHEETS