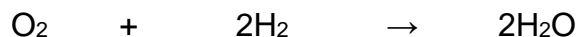


ΑΣΚΗΣΕΙΣ ΣΤΟΥΣ ΣΤΟΙΧΕΙΟΜΕΤΡΙΚΟΥΣ ΥΠΟΛΟΓΙΣΜΟΥΣ

ΑΣΚΗΣΗ 1

Πόσα γραμμάρια και πόσος όγκος υδρατμών (H_2O) παράγονται όταν αντιδράσουν 0,4 g H_2 με O_2 σύμφωνα με την αντίδραση: $A_{\text{r,H}}=1$. $A_{\text{r,O}}=16$



ΑΣΚΗΣΗ 2

20g CaCO_3 αντιδρούν πλήρως με διάλυμα HCl . Να υπολογίσετε τον όγκο του αερίου CO_2 που ελευθερώνεται, σε κανονικές συνθήκες.

ΑΣΚΗΣΗ 3

Ποσότητα 7,2g μαγνησίου αντιδρά πλήρως με αραιό διάλυμα υδροχλωρικού οξέος, 2M.

α) Να υπολογίσετε τον όγκο του αερίου που παράγεται σε πρότυπες συνθήκες (STP).

Δίνονται τα σθένη: $\text{H}=1$, $\text{Cl}=1$, $\text{Mg}=2$

β) Να υπολογίσετε τον όγκο του διαλύματος του υδροχλωρικού οξέος 2M που απαιτείται, ώστε να αντιδράσουν πλήρως τα 7,2g του μαγνησίου.