



#5

Met hoeveel mol stemmen volgende hoeveelheden overeen?

A	5,00 g H ₂ O
B	10,00 g HNO ₃
C	40,50 g H ₂ SO ₄
D	138,25 g P ₂ O ₅
E	122,44 g HCl

Oplossing

A	5,00 g H ₂ O	$\frac{5,00 \text{ g}}{18,0 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 0,278 \text{ mol}$
B	10,00 g HNO ₃	$\frac{10,00 \text{ g}}{63,0 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 0,159 \text{ mol}$
C	40,50 g H ₂ SO ₄	$\frac{40,50 \text{ g}}{98,1 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 0,413 \text{ mol}$
D	138,25 g P ₂ O ₅	$\frac{138,25 \text{ g}}{142,0 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 0,9736 \text{ mol}$
E	122,44 g HCl	$\frac{122,44 \text{ g}}{36,5 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 3,35 \text{ mol}$