

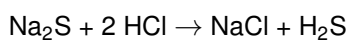
QUÍMICA**Questões de 1 a 2****QUESTÃO 01**

Classifique cada uma das reações descritas abaixo como adição, decomposição, simples troca ou dupla troca:

- a) $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- b) $\text{NH}_3 \rightarrow \text{N}_2 + \text{H}_2$
- c) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- d) $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2 + \text{ZnCl}_2$
- e) $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$

QUESTÃO 02

Descreva, com suas palavras, as leis ponderais de Lavoisier e de Proust. Com base nelas, preencha a tabela abaixo:



Na_2S	HCl	NaCl	H_2S
20g	30g		40g
10g			
40g	60g	20g	
10g			

