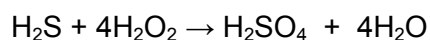
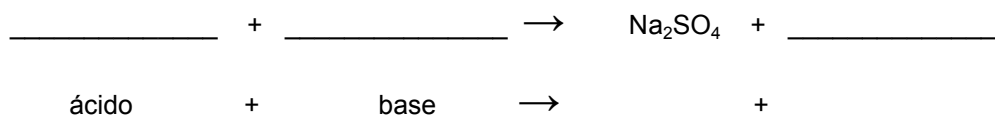


02. Uma das maneiras de eliminarmos o gás sulfídrico (H_2S), resultante de processos industriais, é tratá-lo com água oxigenada (H_2O_2), conforme a reação química representada pela equação abaixo:



Considerando essas informações e os conhecimentos sobre o assunto, preencha as lacunas a seguir:

- a) O ácido sulfúrico (H_2SO_4), formado na reação acima, pode ser neutralizado pela base hidróxido de sódio (NaOH), cuja reação de neutralização pode ser representada pela equação química:



- b) A água oxigenada, ao se decompor, libera gás oxigênio e água. Em uma reação de combustão, o $\text{O}_2(\text{g})$ é classificado como um gás _____.

Cursos que Indicamos

Conheça os cursos e dê o próximo passo na sua preparação.

Clique na imagem ou no botão para acessar.



Código Matemática 2.0

Conhecer o curso



Curso Preparatório ENEM

Conhecer o curso



Curso Preparatório Redação ENEM

Conhecer o curso

