



Projeto Desafio do Trimestre

TURMAS DE MEDICINA

QUÍMICA

Em uma das etapas de tratamento da água, ocorre a retenção das partículas sólidas em uma massa gelatinosa constituída de hidróxido de alumínio $\text{Al}(\text{OH})_3$. Essa substância é preparada pela adição de $\text{Ca}(\text{OH})_2$ e $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ à água contida em tanques de tratamento. Qual a massa de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ que deve reagir com quantidade suficiente de $\text{Ca}(\text{OH})_2$ para formar 12 mols de hidróxido de alumínio? Considere que a reação tenha rendimento de apenas 83%.

NOME: _____

DATA: ____/____/2018

TURMA: _____

UNIDADE: VV JP PC

Nota:

DISCIPLINA: _____

RESOLUÇÃO