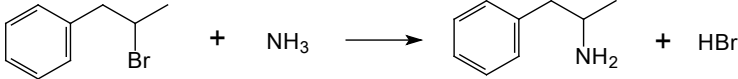


Padrão de Respostas

Química

Questão	Resposta
1	<p>A) Elemento: H Grupamento: carboxila</p> <p>B) Ácido láctico $\begin{array}{c} \text{OH} \\ \\ \text{H}_2\text{C}-\text{CH}_2-\text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \quad \quad \quad \text{O} \quad \text{OH} \end{array}$</p>
2	<p>A) ${}_{43}^{99}\text{Tc} \rightarrow {}_{44}^{99}\text{Ru} + {}_{-1}^0\beta$ $20\text{g} \rightarrow 10\text{g} \rightarrow 5\text{g} \quad t = 2 \times 2 \times 10^5 = 4 \times 10^5$ anos</p> <p>B) Uma das possibilidades: • 7 • VII B Elemento: Mn</p>
3	<p>A) </p> <p>B) Ligação covalente -3</p>
4	<p>A) Sulfato de bário Sal</p> <p>B) $k_{ps} = [\text{Ba}^{2+}] \times [\text{SO}_4^{2-}] = 1,0 \times 10^{-10}$ $\text{BaSO}_4(\text{s}) \rightarrow \text{Ba}^{2+}(\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-}(\text{aq})$ $s \quad \rightarrow \quad s \quad + \quad s$ $k_{ps} = s^2 \quad s = 10^{-5} \text{ mol} \times \text{L}^{-1}$ $s = 10^{-5} \text{ mol} \times \text{L}^{-1} \times 233 \text{ g} \times \text{mol}^{-1} = 2,33 \times 10^{-3} \text{ g} \times \text{L}^{-1}$</p>
5	<p>A) Elemento: Si Óxido de alumínio</p> <p>B) $180 \text{ kg SiO}_2 \rightarrow 84 \text{ kg Si}$ $900 \text{ kg SiO}_2 \rightarrow X \quad X = 420 \text{ kg}$ $\text{Rendimento} = 294 \times \frac{100}{420} = 70\%$ $28 \text{ g Si} \rightarrow 6 \times 10^{23} \text{ átomos Si}$ $294000 \text{ g Si} \rightarrow Y$ $Y = 6,3 \times 10^{27} \text{ átomos}$</p>