

Exercícios - Atomística: modelos atômicos e radioatividade

Gabarito		
Questões	Somatório	Total
Questão 1	01+02+04+08+16	31
Questão 2	01+04	05
Questão 3	04	04
Questão 4	02+04	06
Questão 5	01+02+04	07
Questão 6	01+04+16	21
Questão 7	01+02+08	11
Questão 8	Descritiva	<p>Seu número de massa (A) diminui em quatro unidades e seu número atômico diminui em duas unidades.</p> <p><i>*Dica: lembrar da composição da emissão alfa (α) compostas por dois próton e dois nêutrons.</i></p>
Questão 9	Descritiva	<p style="text-align: center;">Emissão (α)</p> ${}_{86}^{222}\text{Rn} \rightarrow {}_{84}^{218}\text{X} \rightarrow {}_{82}^{214}\text{X} \rightarrow {}_{80}^{210}\text{X} \rightarrow {}_{78}^{206}\text{X}$ <p style="text-align: center;">Emissão (β)</p> ${}_{78}^{206}\text{X} \rightarrow {}_{79}^{206}\text{X} \rightarrow {}_{80}^{206}\text{X} \rightarrow {}_{81}^{206}\text{X} \rightarrow {}_{82}^{206}\text{X}$ <p>para cada emissão tem se o valor de 4 emissões alfa e 4 emissões beta para se chegar no isótopo ${}_{82}^{206}\text{Pb}$.</p>
Questão 10	Descritiva	<p style="text-align: center;">$A \rightarrow B$ Emissão Alfa (α)</p> <p style="text-align: center;">$B \rightarrow C$ Emissão Beta (β)</p> <p style="text-align: center;">$C \rightarrow D$ Emissão Beta(β)</p> <p style="text-align: center;">$D \rightarrow E$ Emissão Alfa (α)</p> <p><i>*Dica: Observe a redução no número de massa (A) em 4 unidades para saber quando houve emissão de radiação alfa, e para emissão beta quando houver apenas uma soma em uma unidade no número atômico (Z), sem modificação da massa (A).</i></p>

Obs: Qualquer questionamento ou dúvida pode ser sanada nos atendimentos das 8:00 às 9:20 de sábado.