

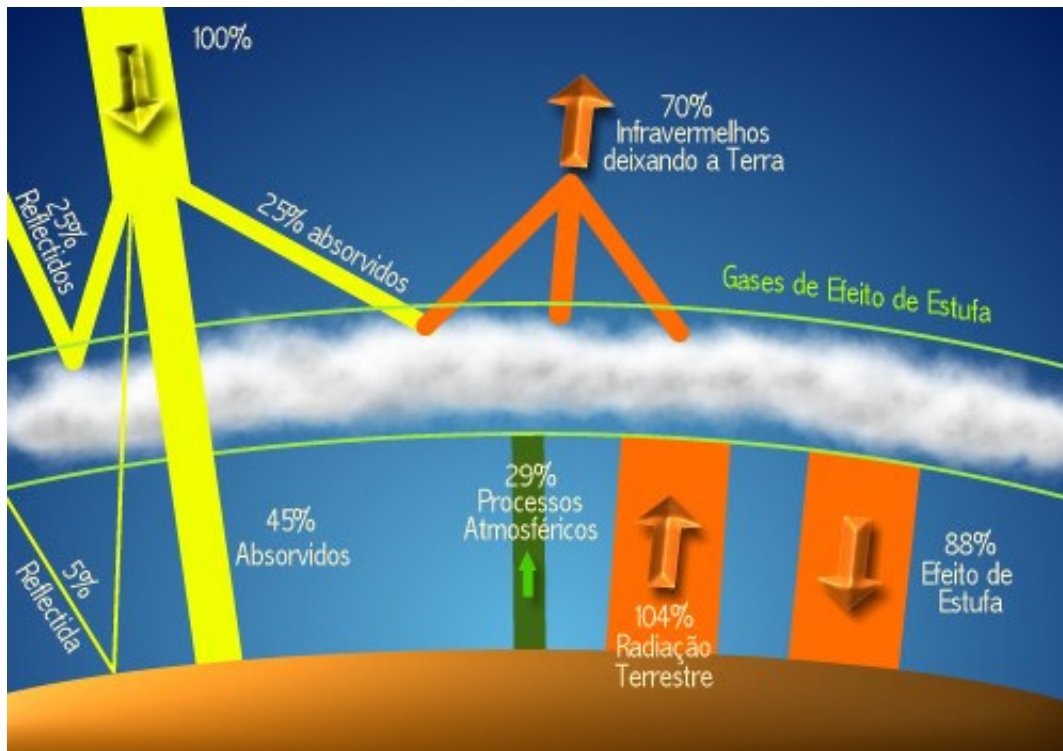
Aula do dia 13-03-06

Foram feitos exercícios do livro base, nas páginas 13 e 14. Foram discutidos temas transversais durante a resolução destes problemas, que foram trazidos à tona através dos enunciados destes problemas.

Na 13p, exercício nº 1, há uma alusão ao aquecimento global. O termo usado no problema se refere ao aumento da temperatura global do planeta devido principalmente aos gases do efeito estufa como o monóxido de carbono, CO, dióxido de carbono, CO₂, entre outros. As importâncias destes gases podem ser analisadas no gráfico abaixo:



O problema destes gases é que eles impedem a dispersão do calor que vem do Sol, através da atmosfera. O calor fica contido na atmosfera aquecendo a planeta como um todo, veja o gráfico abaixo:



No problema 2, da mesma página, foi comentado sobre a água destilada. É a água comum que sofre o processo de destilação, veja o gráfico abaixo:



A água comum é aquecida e passa pelo processo de ebulição, que é a passagem forçada da água líquida para a água na fase de vapor, usando-se muita energia no processo. A água é resfriada no condensador, onde passa novamente ao estado líquido, só que sem os sais minerais, ou seja, é água pura.

Foi comentado que este tipo de água não pode ser usado para ingestão humana, pelo fato de provocar mal estar no ato desta ingestão, porque a água livre de sais minerais é um meio hipotônico e as células gástricas são um meio hipertônico. Esta mudança no gradiente da concentração faz com que algumas células morram.