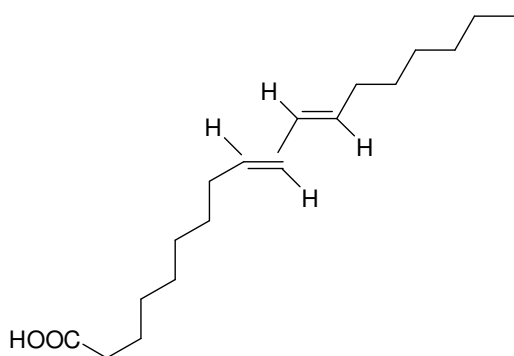


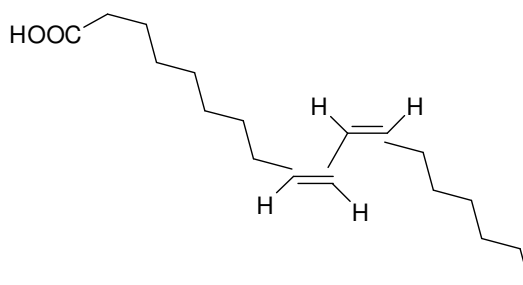
QUESTÃO 1

Ao responder a questão o (a) candidato (a) deverá considerar as seguintes especificações:

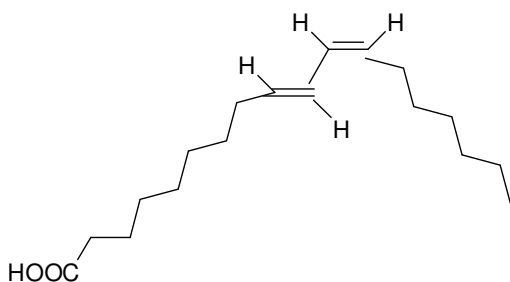
- a) Será aceito como correto qualquer par de isômeros geométricos a seguir



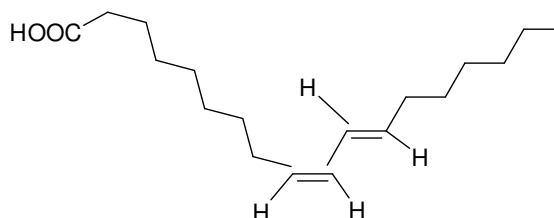
Ácido trans trans octadec- 9, 11-dienoico



Ácido cis cis octadec- 9, 11-dienoico

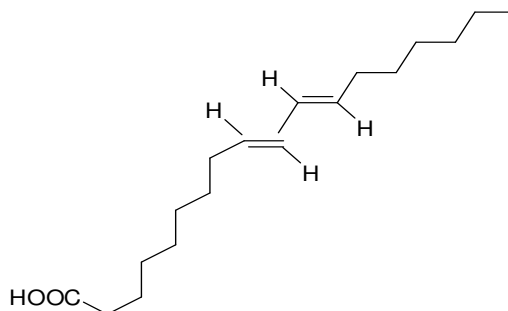


Ácido trans cis octadec- 9, 11-dienoico

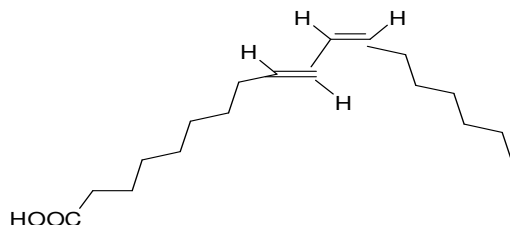
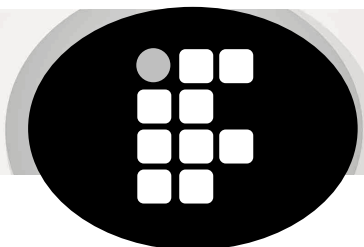


Ácido cis trans octadec- 9, 11-dienoico

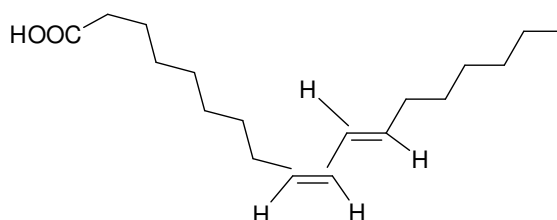
- b) Será aceito como resposta correta qualquer um dos isômeros do ácido octadec-9,11-dienoico, com isomeria trans, descritos a seguir



Ácido trans trans octadec- 9, 11-dienoico



Ácido trans cis octadec- 9, 11-dienoico

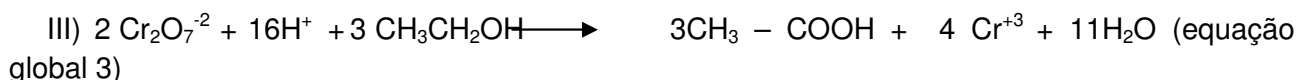


Ácido cis trans octadec- 9, 11-dienoico

- c) O isômero geométrico do ácido octadec-9, 11-dienoico, que apresenta o menor ponto de fusão é o ácido cis cis octadec- 9, 11-dienoico. O ponto de fusão dos ácidos graxos aumenta com o número de átomos de carbono, em função do aumento na atração de Van der Waals entre as moléculas. Por sua vez, para um número de átomos de carbono, a presença de uma ou mais insaturações diminui o ponto de fusão, sendo esse efeito mais pronunciado na forma *cis*, visto que sua curva rígida dificulta a aproximação das moléculas, reduzindo a atração de Van der Waals.

QUESTÃO 2

Ao elaborar a resposta exigida pela situação apresentada o (a) candidato (a) deverá representar as reações solicitadas por meio das equações químicas, bem como seu balanceamento.



Na resposta o candidato poderá utilizar os seguintes conceitos para classificar: reação de oxidação; reação de oxirredução; reação redox.