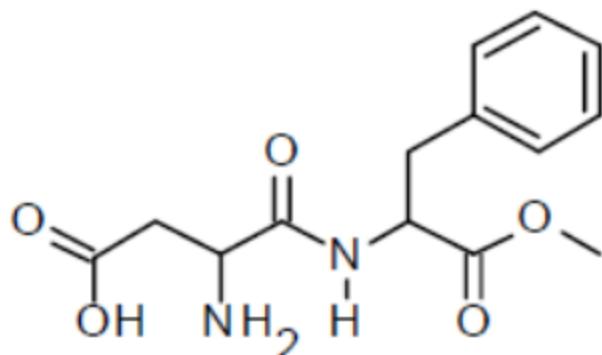
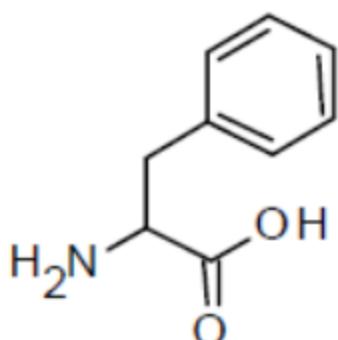


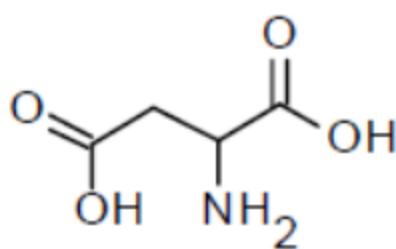
O aspartame é um adoçante muito utilizado para substituir o açúcar. No entanto, ele não deve ser utilizado em receitas de bolo, porque se decompõe em temperaturas elevadas, gerando fenilalanina, aspartato e metanol, perdendo, assim, a capacidade de adoçar. As fórmulas estruturais do aspartame, fenilalanina e aspartato são apresentadas abaixo.



Aspartame



Fenilalanina



Aspartato

De acordo com o texto e as fórmulas estruturais, assinale a alternativa correta.

- A) O aspartato e a fenilalanina são aminoácidos.
- B) O aspartato possui carbonos sp, sp<sup>2</sup> e sp<sup>3</sup>.
- C) A fenilalanina possui dois carbonos assimétricos.
- D) No processo de aquecimento do aspartame, uma das reações que ocorrem é a esterificação.
- E) O aspartame possui os grupos funcionais álcool e aldeído.