

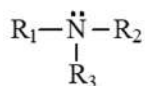
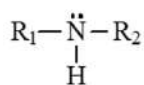
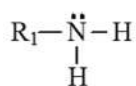
Aminas

Aminas

Aminas são compostos orgânicos nitrogenados que derivam “teoricamente” da substância amônia (NH₃) pela substituição de um ou mais hidrogênios por radicais orgânicos.

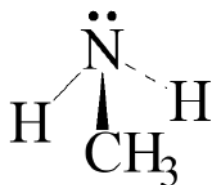
Classificação das aminas

NH₃



Importante!!!!

As aminas apresentam caráter básico.



Nomenclatura das aminas primárias



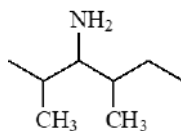
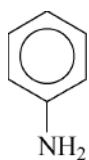
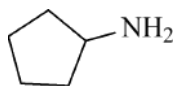
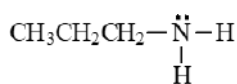
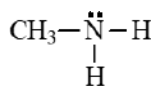
Obs: Para numerar a cadeia principal temos a seguinte prioridade
Grupo funcional > instauração > ramificação

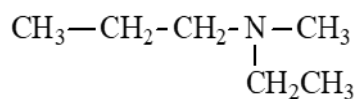
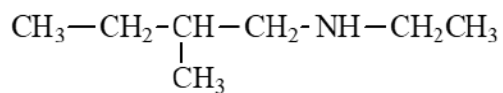
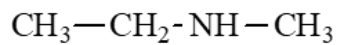
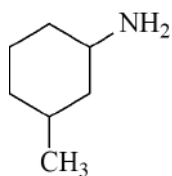
Nomenclatura das aminas secundárias e terciárias

As cadeias menores ligadas ao nitrogênio serão consideradas ramificações e serão indicadas pela letra N

Nomenclatura usual

Nome dos radicais que substituíram os H (em ordem alfabética) + amina



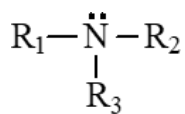
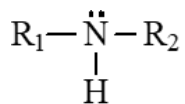
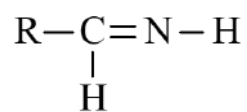
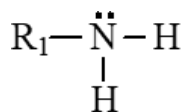


Não caia nessa

Amina

x

imina



Aminoácido



01- (Pucrj) Considere as seguintes afirmações a respeito da acidez e da basicidade dos compostos orgânicos citados.

I. Metilamina (CH_3NH_2) possui caráter básico, pois o par de elétrons livres do átomo de nitrogênio pode receber próton dando origem a uma ligação.

II. Metilamina (CH_3NH_2) possui caráter básico, pois um dos átomos de hidrogênio ligados ao átomo de nitrogênio pode ser doado facilmente.

III. Fenol ($\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$) possui um caráter ácido fraco, mas ainda assim ele pode doar íon H^+ quando reage, por exemplo, com uma base forte.

É correto APENAS o que se afirma em

a) I

b) II

c) I e II

d) I e III

e) II e III

Anotações: