Ligações Químicas

Exercícios

01) (UFF-RJ) Para que um átomo neutro de cálcio se transforme em Ca2+, ele deve:

a) receber dois elétrons.

b) receber dois prótons.

c) perder dois elétrons.

d) perder dois prótons.

e) perder um próton.

02) Um elemento químico de configuração eletrônica 1s2 2s2 2p6 3s2 3p5 possui forte tendência para:

a) perder 5 elétrons.

b) perder 1 elétron.

c) perder 2 elétrons.

d) ganhar 2 elétrons.

e) ganhar 1 elétron.

03) Indique a molécula que não possui ligações polares:

a) H2O.

b) HC*l*.

c) O2.

d) CH4.

e) CHC*l*3.

|  |  |
| --- | --- |
| Gabarito | |
| 01 | C |
| 02 | E |
| 03 | C |