

Setiap unsur mampu membentuk ikatan kimia karena memiliki ...



Kecendrungan membentuk konfigurasi electron gas mulia.



Elektron valensi



Lintasan elektron



Netron dalam inti atom



proton dan netron

Diantara sifat berikut ini yang bukan sifat senyawa ion adalah ...



rapuh



titik leleh tinggi



larutan dapat menghantarkan listrik



lelehannya dapat menghantar listrik



padatnya dapat menghantar listrik

Perbedaan antara ion Na^+ dengan atom natrium adalah:



Ion Na^+ kelebihan 1 proton



Ion Na^+ kelebihan 1 elektron



Ion Na^+ kekurangan 1 elektron.



Ion Na^+ kekurangan 1 proton



Ion Na^+ kekurangan 1 neutron

Di antara zat berikut ini, yang mengandung ikatan ion adalah:



es batu



silikon



perunggu



batu kapur



gula

Unsur yang mengikat dua electron untuk mendapatkan konfigurasi electron yang stabil adalah



11 Na



14 Si



16 S



11 K



20 Ca

Kelompok senyawa yang semuanya berikatan ion adalah



NH_3 , CO_2 , dan H_2O



CH_4 , NaCl , dan CaCl_2



NaCl , HCl , dan H_2O



KCl , NaI , dan MgBr_2 .



H_2 , Cl_2 , dan NaI

Diantara pasangan unsur berikut yang dapat membentuk senyawa ion adalah



C (Z = 6) dan Cl (Z = 17)



N (Z = 7) dan H (Z = 1)



C (Z = 6) dan O (Z = 8)



Mg (Z = 12) dan Cl (Z = 17)



P (Z = 15) dan O (Z = 8)

Unsur X dan Y membentuk senyawa dengan rumus kimia XY_3 .
Kemungkinan nomor atom X dan Y adalah



3 dan 5



3 dan 9



5 dan 7



7 dan 9



7 dan 13

Unsur X dengan konfigurasi elektron $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ dapat bereaksi dengan unsur Y yang terletak pada golongan oksigen, membentuk senyawa ...

