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

LIVEWORKSHEETS

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

- [ ] rapuh
- [ ] titik leleh tinggi
- [ ] larutan dapat menghantarkan listrik
- [ ] lelehannya dapat menghantar listrik
- [ ] padatanya dapat menghantar listrik

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

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

- [ ] es batu
- [ ] silikon
- [ ] perunggu
- [ ] batu kapur
- [ ] gula

LIVEWORKSHEETS

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

- [ ] 11 Na
- [ ] 14 Si
- [ ] 16 S
- [ ] 11 K
- [ ] 20 Ca

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

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)

LIVEWORKSHEETS

Unsur X dan Y membentuk senyawa dengan rumus kimia XY3. Kemungkinan nomor atom X dan Y adalah ....

- [ ] 3 dan 5
- [ ] 3 dan 9
- [ ] 5 dan 7
- [ ] 7 dan 9
- [ ] 7 dan 13

LIVEWORKSHEETS

Unsur X dengan konfigurasi elektron 1s2 2s2 2p6 3s2 dapat bereaksi dengan unsur Y yang terletak pada golongan oksigen, membentuk senyawa ...

- [ ] XY
- [ ] X_2Y
- [ ] X_2Y_3
- [ ] X_3Y
- [ ] XY_2

LIVEWORKSHEETS