

1. A legnagyobb relatív atomtömegű nemesgáz.
2. A savként és bázisként is viselkedő anyagok jelzője.
3. Elektrokémiai reakcióban az oldattal érintkező fémes vezető.
4. Olyan folyamat, amelynek során hő szabadul fel.
5. A kovalens kötés speciális esete, amelyben a kötő elektronpár az egyik kapcsolódó atomtól származik.
6. Az a hő, amely 1 mol anyag tökéletes égésekor felszabadul.
7. Az egyik halmazállapot.
8. A legkisebb rendszámú elem vegyjele.
9. Olyan rendszer, amelyben a részecskék mérete 1–500 nm.
10. Folyékony halmazállapotú, homogén, többkomponensű rendszer.
11. A levegő fő alkotórésze.
12. A kén magasabb hőmérsékleten stabilis allotróp módosulata.
13. Negatív töltésű ion.
14. Egy központi atomhoz kovalens kötéssel kapcsolódó atom vagy atomcsoport.

E2. Szervetlen kémia

(1) Keresd a kakukktojást! Karikázd be az oda nem illő vegyjelet!

A. A színe alapján

Na K Ca Cu

B. A kation oxidációs száma alapján

Mg K Ca Cu

C. A védő oxidréteg hiánya alapján

Mg, Al Ca Pb

D. A híg vagy tömény salétromsavval való reakció hiánya alapján

Cu Zn Ag Au

E. A sűrűsége alapján

Na Mg Al Cu

F. A halmazállapota alapján

Na Ca Ag Hg

G. Az alapállapotú atom párosítatlan elektronjainak száma alapján

Al K Sc Fe

(2) Hevítsük levegő kizárásával a következő szilárd vegyületeket!

Írd be a táblázatba a végbemenő reakciók egyenletét!

Hevítendő vegyület	Reakcióegyenlet
Nátrium-hidrogénkarbonát	
Ammónium-hidrogénkarbonát	
Ammónium-karbonát	
Kalcium-karbonát	
Kálium-permanganát	
Higany(II)-oxid	
Vas(III)-hidroxid	
Réz(II)-szulfát	