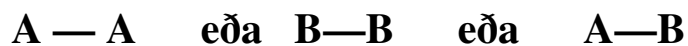
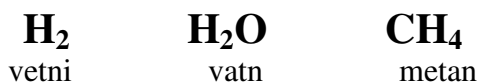


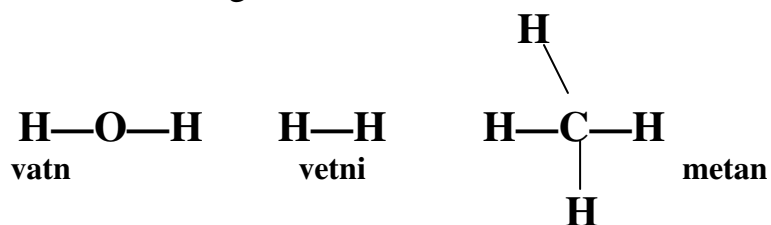
Þegar tvær eða fleiri frumeindir tengjast saman (óháð því hvort þær eru sömu gerðar eða ekki) þá verður til .....



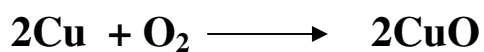
Það sem ritað er hér og táknar efni er dæmi um ..... efnis.



Það sem ritað er hér og táknar efni er dæmi um ..... efnis.



..... er það kallað þegar tvö efni sameinast og mynda nýtt efni, t.d. oxun kopars.



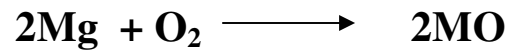
Svar: Sameind.

Svar:  
efnaformúlu

Svar:  
Byggingarformúlu efnis.

Svar:  
Efnahvarf.

Efnajöfnur eru m.a. ritaðar til þess að lýsa því sem gerist við efnahvörf. Hvert er myndefnið í eftirfarandi efnajöfnu?



Fjöldi rafeinda á 1. hveli getur mestur orðið .....

Fjöldi rafeinda á 2. hveli getur mestur orðið .....

Fjöldi rafeinda á 3. hveli getur mestur orðið .....

Svar:  
2MgO

Svar:  
2 rafeindir.

Svar: 8 rafeindir.

Svar: 8 rafeindir.

Fjöldi rafeinda á 4. hveli getur mestur orðið .....

Hvað einkennir svokallaðar eðallofttegundir (He, Ne, Ar, Kr, Xe og Rn)?

Rafeindahýsing segir til um fjölda rafeinda á hverju hveli fyrir sig.  
Hver er þá rafeindahýsing Na en sætitalan er 11?

Gildisrafeindir segja til um fjölda rafeinda á ysta hveli og oft táknað með tákni efnis og punktum (jafn mörgum og gildisrafeindirnar eru).  
Hvað er \*Ca\* með margar gildisrafeindir?

Svar: 18 rafeindir

Svar: Eðallofttegundir eru frumefni sem hafa ysta hvelið fullt.

Svar: 2 - 8 - 1

Svar: Tvær

Samsætur: Fjöldi nifteinda í kjarna frumeinda er ekki alltaf sá sami.  
Til eru frumeindir kolefni með 6, 7 og 8 nifteindir.  
Hvað er vetnissamsæta með massann 3 með margar nifteindir í  
kjarna?

Láréttulínurnar í lotukerfinu nefnast .....

Lóðréttu dálkarnir í lotukerfinu nefnast .....

Frumeindir sem mynda jónir hafa jafnmargar gildisrafeindir og eðal-  
lofttegundir. Frumeindir sem mynda jónir þurfa því annað hvort  
að ..... eða .....

Svar: Tvær nifteindir.

Svar: lotur

Svar: Efnaflokkar.

Svar: missa .... bæta við sig rafeind