1 вариант

Ответы

к контрольной работе для учащихся 8-го класса



№1: простое вещество-алюминий, сложное вещество- оксид углерода (IV), смесь веществ-



№2: натрий, 3 период, I группа, главная подгруппа; i i Na: р“ = 11, n0 = 12, ë=11.

№3: CaClz. ионная связь, НF-ковалентная полярная связь, Fz- ковалентная неполярная связь, Ca- металлическая связь.

№4: ю (d) =77, 4% (Mr (HzCOз)= 2+ 12+48=62).

№5: п (АlзОз) = 3 моль, (Mr (AlzOз) =54+48=102).

\*Nв6: N (Nz) = 18 • 10"молекул 2 вариант

№1: простое вещество- кислород, сложное вещество- оксид углерода (II), смесь веществ-

морская вода.

№2: кремний, 3 период, IV группа, главная подгруппа; i4Si. р“ = 14, n0 = 14, ë=14.

№3: КF-ионная связь, COM — ковалентная полярная связь, Clz- ковалентная неполярная связь, Mg- металлическая связь.

№4: ш (Л) =2% (Mr (H2SO4)' 2+ 32+64=98).

№5: ш (MgO)= 80 г, (Mr (MgO) =24+16=40).

\*Nв6: V = 2240 л. n(Clз) =3650 г : 36,5 г/ моль =100 моль ; 100 моль 22,4 л/ моль=2240 л