Перыядычны закон

1. У радзеэлементаў Li, Be, В, С, N, О, F, Ne - падкрэсліце сімвал:

а) галагена;

б) шчолачнага металу;

в) высакароднага газу;

г) элемента, які ўтварае амфатэрны гідраксід.

2. Для рада элементаў задання 1 пакажыце заканамернасці змяненне:

а) валентнасці ў кіслародных злучэннях;

б ) кіслотных уласцівасцяў аксідаў;

в) асноўных уласцівасцяў гідраксідаў;

г) металічных уласцівасцяў простых рэчываў.

3. Запоўніце табліцу для элементаў: a) Na, Cs; б) Р, As; в) Si, Ge; г) Cl, Br.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Элемент | Адносная атамная маса,Аr | Формула |
| Вышэйшага аксіда | Гідраксіда | Лятучага вадароднага злучэння | Солі |
|  |  |  |  |  |  |

4. Параўнайце неметалічныя ўласцівасці простых рэчываў, утвораных атамамі элементаў:

 а) В і N; б) Р і Сl; в) Si і S; г) As і Вr,

а таксама кіслотныя ўласцівасці гідраксідаў, якія яны ўтвараюць:

а) Н3ВО3 і HNО3; б) Н3РО4 і НС1О4; в) H2SiО3 і H2SО4; г) H3AsО4 і НВrО4.

5. Вылічыце хімічную колькасць атамаў металу ў порцыі аксіду, які мае масу:

а) m(А12О3) = 1,02 г; б) m(Fe2О3) = 1,60 г.; в) m(Cu2О) = 1,44 г; г) m (Fe3O4) = 2,32 г.