**Вариант 1.**

1. Выберите группу элементов, в которой находятся только металлы

а) Al, As, P; б) Mg, Ca, Si; в) K, Ca, Pb.

2. Атом магния имеет электронную конфигурацию

а) 1s 22s 22p 63s2; б) 1s 22s 22p 53s 2; в) 1s 22s 22p 63s 1.

3. Укажите общее в строении атомов Mg и Al: а) два электрона на последнем электронном слое; б) три электрона на последнем электронном слое; в) одинаковое число электронных слоев.

4. Для всех металлов характерны:

а) металлический блеск, ковкость, пластичность

б) легкоплавкость, сверхпроводимость, твердость

в) электропроводность, хрупкость, тугоплавкость

г)теплопроводность, высокая электропроводимость,

твердость

1. Тип связи в простом веществе калия:

а) ионная; б) металлическая; в) ковалентная полярная.