1. **Строение какого атома отображает схема: +x)2)6 ?**

2. **По два электрона на внешнем энергетическом уровне имеют атомы:**
   1) гелия и лития; 2) бериллия и магния;
   3) бора и кислорода; 4) алюминия и натрия.

3. Натрий и хлор имеют:
1) одинаковое число электронных слоев;
2) одинаковое число протонов в ядре;
3) одинаковое число нейтронов в ядре;
4) одинаковое число электронов в атоме.

4. Какие ионы имеют электронные оболочки такие же, как у инертного газа неона?
1) Li^+ и F^-; 2) Cl^- и Na^+; 3) F^- и Na^+; 4) F^- и Cl^-.

5.Определите ряд элементов, расположенных в порядке усиления их неметаллических свойств.

1) литий, натрий, калий;
2) сера, фосфор, кремний;
3) углерод, азот, кислород;
4) бор, алюминий, магний.

6.При помощи ковалентной полярной связи образовано вещество

1) O_2; 2) $BaCl_2$; 3) CO_2, 4) K_2O.

7. Соотнесите вид химической связи и вещества.

Вид связи	Вещества с данным видом связи
А. Ионная	1. PCl_5
Б. Ковалентная полярная	2. CaO
В. Ковалентная неполярная	3. Cs
Г. Металлическая	4. N_2

8. **Составьте формулы соединений следующих элементов: К, Ва, Al, P(V), Mg с хлором, зная, что он в этих соединениях одновалентен.**

9. **Подсчитайте по формуле P_2O_5 относительную молекулярную массу оксида фосфора, вычислите массовые доли химических элементов P и O.**

10. **В каком ряду расположены только вещества?**

1) поваренная соль, сахар, свеча;

2) вода, железо, сера;

3) медь, гвоздь, кислород;

4) кирпич, медная монета, стакан керамический.