

1. Химическая связь в молекулах метана и хлорида кальция соответственно
- 1) ковалентная полярная и металлическая
  - 2) ионная и ковалентная полярная
  - 3) ковалентная неполярная и ионная
  - 4) ковалентная полярная и ионная
2. Полярность ковалентной связи в ряду веществ  $\text{HF} \rightarrow \text{HCl} \rightarrow \text{HBr} \rightarrow \text{HI}$
- 1) изменяется периодически
  - 2) не изменяется
  - 3) увеличивается
  - 4) уменьшается
3. Химическая связь в бромиде натрия
- 1) ковалентная неполярная
  - 2) ионная
  - 3) ковалентная полярная
  - 4) металлическая
4. Химическая связь в метане и хлориде кальция соответственно
- 1) ковалентная полярная и металлическая
  - 2) ионная и ковалентная полярная
  - 3) ковалентная неполярная и ионная
  - 4) ковалентная полярная и ионная
5. В какой молекуле ковалентная связь «элемент — кислород» наиболее полярна?
- 1)  $\text{SO}_2$
  - 2)  $\text{NO}$
  - 3)  $\text{Cl}_2\text{O}$
  - 4)  $\text{H}_2\text{O}$
6. В какой молекуле ковалентная связь «элемент — фтор» наиболее полярна?
- 1)  $\text{SF}_6$
  - 2)  $\text{NF}_3$
  - 3)  $\text{OF}_2$
  - 4)  $\text{HF}$
7. Наиболее полярна химическая связь в молекуле
- 1)  $\text{Cl}_2$
  - 2)  $\text{HF}$
  - 3)  $\text{H}_2\text{S}$
  - 4)  $\text{HCl}$