**Проверка знаний по теме «Углерод»**

1. Число электронов на внешнем энергетическом уровне у элементов IVА группы равно:

 а) 6;

 б) 4;

 в) 1;

 г) 3?

1. Формула высшего оксида элементов IVA группы

отвечает формуле:

 а) ЭО;

 б) Э2О;

 в) ЭО2 ;

 г) Э2О3?

 3. Углерод вступает в реакции с:

 а) кислородом;

 б) оксидом алюминия;

 в) фосфором;

 г) хлоридом калия;

 д) оксидом меди (II)?

 4. В лаборатории углекислый газ получают:

 а) кипячением раствора гашеной извести;

 б) действием соляной кислоты на известняк;

 в) обжигом известняка;

 г) нагреванием смеси гашеной извести и хлорида

 аммония?

 5. Качественной реакцией на углекислый газ является его

 взаимодействие с:

 а) соляной кислотой;

 б) раствором нитрата серебра (I);

 в) известковой водой;

 г) гидроксидом натрия?

**Закрепление знаний по теме «Кремний»**

1. Кремний вступает в реакции с:

а) раствором гидроксида натрия;

б) азотной кислотой;

в) кислородом;

г) водородом;

д) натрием?

 2. Оксид кремния **не взаимодействует** с:

а) магнием;

б) фтороводородной (плавиковой) кислотой;

в) углеродом;

г) соляной кислотой?

 3. Раствор силиката натрия реагирует с:

а) оксидом железа (II);

б) нитратом калия;

в) оксидом углерода (II);

г) серной кислотой?

 4. В результате реакции силиката натрия с соляной

 кислотой образуется:

а) силицид натрия;

б) кремний;

в) кремниевая кислота;

г) оксид кремния (IV)?

 5. Для распознавания силикат-ионов и карбонат-ионов

следует воспользоваться раствором:

а) сульфата натрия;

б) соляной кислоты;

в) гидроксида калия;

г) хлорида кальция?