Шпаргалка «Оксиды» . **Допишите предложения!**

**ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ОКСИДОВ**

 1. Определить, является оксид кислотным, амфотерным или основным можно следующим образом:

кислотные - оксиды НЕМЕТАЛЛОВ , способные взаимодействовать с основаниями

основные - оксиды МЕТАЛЛОВ 1 и 2 группы или со  с.о. не больше +2, способные взаимодействовать с кислотами

амфотерные - оксиды алюминия, цинка, бериллия, железа со с.о.+3, обладают способностью взаимодействовать и с кислота ми и с основаниями.

  2. Оксиды реагируют с водой, но не все. Чтобы узнать, реагирует оксид с водой или нет, надо...

  3. Кислотные оксиды реагируют с водой (практически все кислотные оксиды при взаимодействии с водой (гидратации) образуют соответствующие им кислотные гидроксиды . Например, при растворении оксида серы (VI) в воде образуется серная кислота: …

  4. Основные оксиды реагируют с водой, реакция гидратации, образуют соответствующие им гидроксиды - основания. Например, при растворении оксида кальция в воде образуется гидроксид кальция — сильное основание : ….

  5. Амфотерные оксиды реагируют с сильными кислотами, образуя соли этих кислот и с концентрированными щелочами, тоже образуя соли, но другие - алюминаты, цинкаты: …..

  6. С водородом могут реагировать только оксиды …..