

## Приложение №1

из данных слов составьте определение для кислот

водорода      кислоты-      остатков  
из      это      сложные  
кислотных      способных  
металлов  
замещаться      вещества  
атомов      и      состоящие  
на      атомы

установите соответствие

- |                   |   |                                  |
|-------------------|---|----------------------------------|
| 1.серная          | → | a)H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> |
| 2.соляная         | → | b)H <sub>2</sub> S               |
| 3.фосфорная       | → | c)HNO <sub>3</sub>               |
| 4.сернистая       | → | d)H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> |
| 5.бромоводородная | → | e) HCl                           |
| 6.азотная         | → | f)H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> |
| 7.сероводородная  | → | g)HBr                            |

## верные-неверные утверждения

утверждения	до	после
при взаимодействии твердых солей с концентрированной серной кислотой можно получить другие кислоты		
между кислотой и основанием происходит реакция нейтрализации		
кислоты реагируют со всеми металлами		
кислоты с солями вступают в реакцию обмена		
фтороводородная и плавиковая кислота - это одно и то же вещество		
все кислоты находятся в жидком состоянии		
бескислородные кислоты получают при взаимодействии водорода с некоторыми неметаллами		
в кислоте лакмус становится синим		