

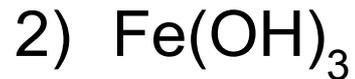
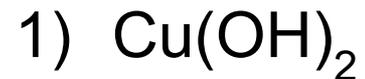
A-1. Среди перечисленных веществ и растворов электролитом является(ются)

- 1) раствор хлорида кальция
- 2) сахарный сироп
- 3) кристаллы сахара
- 4) раствор йода в спирте

A-2. Среди перечисленных веществ, растворов и расплавов электролитом **не является**

- 1) раствор серной кислоты
- 2) оксид кальция
- 3) расплав хлорида калия
- 4) раствор гидроксида кальция

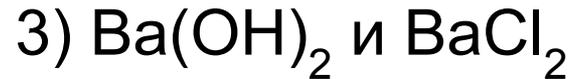
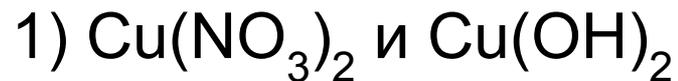
A-3. При растворении в воде гидроксид-ионы образует вещество, формула которого



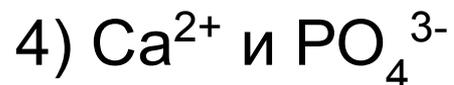
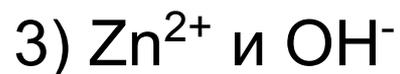
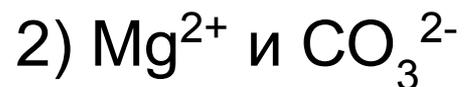
A-4. При растворении в воде разные катионы образует только вещество

- 1) гидрокарбонат натрия
- 3) хлорид меди(II)
- 2) гидроксид кальция
- 4) хлорная кислота

A-5. В водном растворе одинаковые катионы образуют вещества



В-1. Установите соответствие между ионами и названием вещества, которое образуется из этих ионов в водных растворах.



А) гидроксид кальция

Б) гидроксид цинка

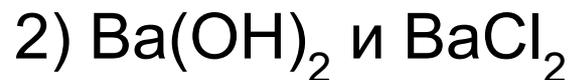
В) фосфорная кислота

Г) фосфат кальция

Д) карбонат магния

Е) бромид серебра

В-2. Назовите вещества, которые относятся к разным классам неорганических соединений, но образуют при диссоциации в водных растворах одинаковые анионы.



В-3. Выберите строку, в которой обозначены формулы веществ, образующих в водном растворе анионы OH^- , NO_3^- , SO_4^{2-} .



С-1. Даны вещества: $\text{Cr}(\text{OH})_3$, CrCl_3 , Na_2CrO_4 , KMnO_4 , HClO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$. Запишите уравнения диссоциации тех веществ, для которых она возможна.

С-2. В водном растворе содержатся ионы H^+ , Ba^{2+} , Fe^{3+} , Mg^{2+} , OH^- , Cl^- , SO_4^{2-} . Запишите уравнения реакций, поясняющих, какие ионы будут связываться попарно при образовании малодиссоциирующего вещества.

С-3. В водном растворе содержатся ионы H^+ , K^+ , Cu^{2+} , Fe^{2+} , OH^- , PO_4^{3-} , CO_3^{2-} . Запишите уравнения реакций, поясняющих, какие ионы будут связываться попарно при образовании малодиссоциирующего вещества.

