



Задание №1.

Установите соответствие между названием соли и средой ее водного раствора.

НАЗВАНИЕ СОЛИ	СРЕДА РАСТВОРА
А) гидрокарбонат калия	1) нейтральная
Б) гидрофосфат натрия	2) кислая
В) ортофосфат цезия	3) щелочная
Г) дигидрофосфат натрия	

Пояснение.

Гидрокарбонат калия образован сильным основанием и слабой кислотой, гидролизуется по аниону, среда **щелочная**

Кислые соли фосфорной кислоты (особенно **дигидрофосфаты**)

гидролизуются в значительно меньшей степени, кроме того, образующиеся при этом продукты гидролиза: H_2PO_4^- , H_3PO_4 – могут частично диссоциировать с образованием ионов H^+ . Поэтому в растворах гидрофосфатов среда является **слабощелочной**, а в растворах дигидрофосфатов даже **слабокислой**, т.к. процесс диссоциации ионов H_2PO_4^- преобладает над процессом их гидролиза.

Ортофосфат цезия образован сильным основанием и слабой кислотой, гидролизуется по аниону, среда **щелочная**

Ответ: 3332