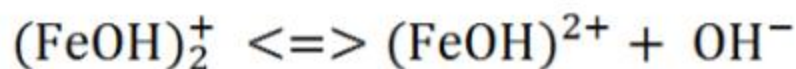


Процесс диссоциации слабого электролита $\text{Fe}(\text{OH})_3$ по 1 ступени выражается уравнением ...

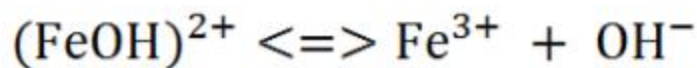
Константа диссоциации по 3 ступени (K_{bIII}) имеет вид ...

☐☐

$$K_{bIII} = \frac{[(\text{FeOH})^{2+}][\text{OH}^-]}{[(\text{FeOH})_2^+]}$$

☐

$$K_{bIII} = \frac{[(\text{FeOH})_2^+][\text{OH}^-]}{[\text{Fe}(\text{OH})_3]}$$

☐☐

$$K_{bIII} = \frac{[\text{Fe}^{3+}][\text{OH}^-]}{[(\text{FeOH})^{2+}]}$$

☐

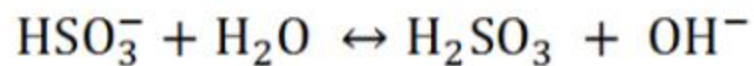
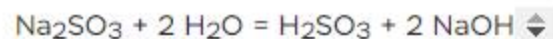
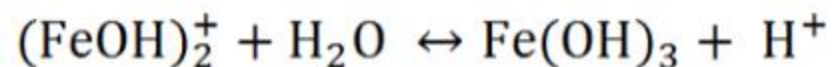
(выбор из нескольких вариантов)

Возможные варианты:

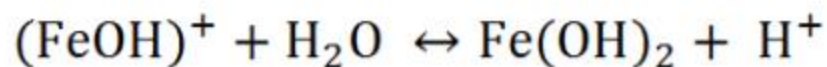
фенолфталеин изменит окраску на малиновую

фенолфталеин изменит окраску на красную

метиловый оранжевый изменит окраску на красную



метиловый оранжевый изменит окраску на фиолетовую



Соотнесенные пары:

Для соли Na_2SO_3 возможное уравнение реакции гидролиза имеет вид ...



Перетащите вариант сюда

Для соли $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ возможное уравнение реакции гидролиза имеет вид ...



Перетащите вариант сюда

В растворе Na_2SO_3 ...



Перетащите вариант сюда

В растворе $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$...



Перетащите вариант сюда

(укажите правильные соответствия - перетащите элементы мышью)

Раствор серной кислоты имеет $\text{pH} = 1,4$. Концентрация серной кислоты в 1 литре раствора равна ...

В поле введите значение с точностью до сотых (например, 0.01).

Ответ:

число