

Укажите ряд, в котором оба гидроксида можно получить растворением соответствующего металла в воде:

- 1) $\text{Fe}(\text{OH})_2$, $\text{Zn}(\text{OH})_2$ 2) $\text{Be}(\text{OH})_2$, $\text{Pb}(\text{OH})_2$ 3) $\text{Mn}(\text{OH})_2$, $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 4) $\text{Sr}(\text{OH})_2$, $\text{Ba}(\text{OH})_2$