

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) $\text{Sr}(\text{OH})_2, \text{Ba}(\text{OH})_2$ |