

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

- 1) $\text{Mg}(\text{OH})_2, \text{Fe}(\text{OH})_2$ 2) $\text{Cu}(\text{OH})_2, \text{Ba}(\text{OH})_2$ 3) $\text{Pb}(\text{OH})_2, \text{NaOH}$ 4) $\text{Ca}(\text{OH})_2, \text{KOH}$