

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

- 1) $\text{Mg}(\text{OH})_2, \text{Cu}(\text{OH})_2$
- 2) $\text{KOH}, \text{Cr}(\text{OH})_2$
- 3) $\text{Zn}(\text{OH})_2, \text{AgOH}$
- 4) $\text{Ba}(\text{OH})_2, \text{NaOH}$