

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

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