

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

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