

Из предложенного перечня выберите все реакции нейтрализации:

- 1) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + 2\text{NaCl}$;
- 2) $2\text{NaOH} + \text{FeCl}_2 = \text{Fe}(\text{OH})_2 + 2\text{NaCl}$;
- 3) $\text{NaOH} + \text{HF} = \text{NaF} + \text{H}_2\text{O}$;
- 4) $\text{BaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$;
- 5) $2\text{H}_3\text{PO}_4 + 3\text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$.

Запишите в поле ответа номера выбранных реакций.