

**Identifying reactions**

Name \_\_\_\_\_

1.  $\text{Na}_2\text{S} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{NaHS} + \text{H}_2\text{S}$  \_\_\_\_\_
2.  $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
3.  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
4.  $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CaO} + \text{H}_2$  \_\_\_\_\_
5.  $\text{NaCl} + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{Na}_2\text{CO}_3$  \_\_\_\_\_
6.  $\text{BaO}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{BaO}_2$  \_\_\_\_\_
7.  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
8.  $\text{Fe(OH)}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe(OH)}_3 + \text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
9.  $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
10.  $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
11.  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CaO} + \text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
12.  $\text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{O}$  \_\_\_\_\_
13.  $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$  \_\_\_\_\_
14.  $\text{NaO}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NaO}_2$  \_\_\_\_\_