

<b>Anyagnév</b>	<b>Halmazállapot 25°C-on, standard nyomáson</b>	<b>Reakcióegyenlet</b>
<b>Hidrogén-klorid</b>	<b>1.</b>	Reakciója ammóniával: <b>2.</b>
<b>Kénsav</b>	<b>3.</b>	Reakciója nátrium-hidroxiddal: <b>4.</b>
<b>Propán</b>	<b>5.</b>	Tökéletes égése: <b>6.</b>
<b>Fenol</b>	<b>7.</b>	Reakciója nátriummal: <b>8.</b>
<b>Acetaldehid</b>	<b>9.</b>	Reakciója az ezüsttükörpróba reagensével: <b>10.</b>
<b>Vas(III)-oxid</b>	<b>11.</b>	Reakciója alumíniummal: <b>12.</b>
<b>Kalcium-hidroxid</b>	<b>13.</b>	Reakciója szén-dioxiddal: <b>14.</b>

(2006. május)

**Megoldás:** (20 pont)

1. Gáz *1 pont*
2.  $\text{HCl} + \text{NH}_3 = \text{NH}_4\text{Cl}$  *1 pont*
3. Folyadék *1 pont*
4.  $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$   
(**NaHSO<sub>4</sub>-ra felírt egyenlet is elfogadható!**) *2 pont*
5. Gáz *1 pont*
6.  $\text{C}_3\text{H}_8 + 5 \text{O}_2 \rightarrow 3 \text{CO}_2 + 4 \text{H}_2\text{O}$  *2 pont*
7. Szilárd *1 pont*
8.  $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{Na} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{ONa} + 0,5 \text{H}_2$  *2 pont*
9. Gáz *1 pont*
10.  $\text{CH}_3\text{CHO} + 2 \text{Ag}^+ + 2 \text{OH}^- \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH} + 2 \text{Ag} + \text{H}_2\text{O}$  *2 pont*
11. Szilárd *1 pont*
12.  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2 \text{Al} = 2 \text{Fe} + \text{Al}_2\text{O}_3$  *2 pont*
13. Szilárd *1 pont*
14.  $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$  *2 pont*