

*A táblázat üresen hagyott celláiba olvashatóan írja be a szempontokra adott válaszait!*

	<b>Ammónia</b>	<b>Salétromsav</b>
<b>A nitrogénatom oxidációs száma a vegyületben</b>	<b>1.</b>	<b>2.</b>
<b>Halmazállapota (25 °C-on, standard nyomáson)</b>	<b>3.</b>	<b>4.</b>
<b>Rácstípusuk szilárd állapotban</b>	<b>5.</b>	<b>6.</b>
<b>Reakciója vízzel (egyenlet)</b>	<b>7.</b>	<b>8.</b>
<b>A fenti reakció során az ammóniából, ill. salétromsavból képződött ion neve</b>	<b>9.</b>	<b>10.</b>
<b>Az ammónia, ill. salétromsav kémiai szerepe a fenti reakcióban</b>	<b>11.</b>	<b>12.</b>
<b>Reakciójuk egymással (egyenlet)</b>	<b>13.</b>	
<b>Felhasználása (1-1 példa)</b>	<b>14.</b>	<b>15.</b>

(2009. október)

**Megoldás:** (15 pont)

- |   |               |
|---|---------------|
| <b>1.</b> -3  | <b>1 pont</b> |
| <b>2.</b> +5  | <b>1 pont</b> |
| <b>3.</b> gáz   | <b>1 pont</b> |
| <b>4.</b> folyadék  | <b>1 pont</b> |
| <b>5.</b> molekularács  | <b>1 pont</b> |
| <b>6.</b> molekularács  | <b>1 pont</b> |
| <b>7.</b> $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$ (= jellel is elfogadható)           | <b>1 pont</b> |
| <b>8.</b> $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NO}_3^- + \text{H}_3\text{O}^+$ (= jellel is elfogadható) | <b>1 pont</b> |
| <b>9.</b> ammóniumion   | <b>1 pont</b> |
| <b>10.</b> nitrácion  | <b>1 pont</b> |
| <b>11.</b> bázis  | <b>1 pont</b> |
| <b>12.</b> sav  | <b>1 pont</b> |
| <b>13.</b> $\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 = \text{NH}_4\text{NO}_3$  | <b>1 pont</b> |
| <b>14.</b> Pl. hűtőszekrények hűtőfolyadék, salétromsavgyártás, műtrágyagyártás, vizes oldata fertőtisztító                     | <b>1 pont</b> |
| <b>15.</b> Pl. műtrágya-, festék-, gyógyszer-, robbanószer gyártás, oxidálószer   | <b>1 pont</b> |