

Vertinimo instrukcija 8 klasei

Užduotis	Atsakymai	Taškai
1.	$\text{H}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7(\text{aq}) + 3\text{NaHCO}_3(\text{aq}) \rightarrow 3\text{CO}_2(\text{d}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{s}) + \text{Na}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7(\text{aq})$ <p><i>1 taškas</i> už kiekvieną teisingai parašytą koeficientą.</p>	3
2.	<p>Anglies(IV) oksidas / anglies dioksidas <i>-1 taškas</i>.</p> <p>Vanduo / vandenilio oksidas <i>-1 taškas</i>.</p>	2
3.1.	$2\text{Mg}(\text{k}) + \text{O}_2(\text{d}) \rightarrow 2\text{MgO}(\text{k})$ <p><i>1 taškas</i> už teisingai nurodytas agregatines būsenas.</p> <p><i>1 taškas</i> už teisingai parašytus koeficientus.</p>	2
3.2.	Egzoterminė reakcija.	1
4.	<p><b>I būdu:</b></p> <p>1. Apskaičiuoja grynos citrinos rūgšties masę <i>-1 taškas</i>:</p> <p>125 g – 100 %  x g - 20 %  x = 25 g</p> <p>2. Apskaičiuoja vandens masę ir tūrį <i>-1 taškas</i>:</p> <p><math>m(\text{H}_2\text{O}) = 125\text{g} - 25\text{g} = 100\text{g}</math>  <math>V(\text{H}_2\text{O}) = \frac{m}{\rho} = \frac{100\text{g}}{1\text{g/cm}^3} = 100\text{cm}^3</math></p> <p>Ats.: 25 g citrinos rūgšties ir 100 cm<sup>3</sup> vandens.</p> <p><b>II būdu:</b></p> <p>1. Apskaičiuoja grynos citrinos rūgšties masę <i>-1 taškas</i>:</p> <p><math>m(\text{citrinos rūgšties}) = 125\text{g} \cdot 0,2 = 25\text{g}</math></p> <p>2. Apskaičiuoja vandens masę ir tūrį <i>-1 taškas</i>:</p> <p><math>m(\text{H}_2\text{O}) = 125\text{g} - 25\text{g} = 100\text{g}</math>  <math>V(\text{H}_2\text{O}) = \frac{m}{\rho} = \frac{100\text{g}}{1\text{g/cm}^3} = 100\text{cm}^3</math></p> <p>Ats.: 25 g citrinos rūgšties ir 100 cm<sup>3</sup> vandens.</p>	2