

## 2026 年(令和 8 年)度入学者選抜【出題意図】

選抜区分	実施日	科目
一般選抜 前期(1 日目)	2026 年 2 月 3 日(火)	化学

<b>【1】</b>	<p>水の電気分解の実験からイオンや電子のやりとりに関する理解を問う設問であった。</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>(1) 水の電離とイオン積の知識を確認する問題</li> <li>(2) 電池と電気分解での電子の流れを考え, 半反応式に表す問題</li> <li>(3) 電流から回路を通った電気量を計算する問題</li> <li>(4) 半反応式から物質量を求め, 体積に換算する問題</li> <li>(5) 気体の性質を理解し, 検出方法を確認する問題</li> <li>(6) 化学反応式の足し合わせの理解を確認する問題</li> <li>(7) イオンの性質から反応系の理解を問う問題</li> </ul>
<b>【2】</b>	<p>物質の性質や定義など基礎的な知識を問う設問であった。</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>(1) 摂氏温度と絶対温度を換算する問題</li> <li>(2) コロイドの知識を問う問題</li> <li>(3) 実在気体と理想気体の知識を問う問題</li> <li>(4) 二量体と分子間力の知識を問う問題</li> <li>(5) 結晶構造と融点の知識を問う問題</li> </ul>
<b>【3】</b>	<p>イオン結晶からなる物質の性質を問う設問であった。</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>(1) 電離式の知識を問う問題</li> <li>(2) 濃度計算を確認する問題</li> <li>(3) 現象を整理して定義に当てはめる問題</li> <li>(4) エンタルピー変化量を確認する問題</li> <li>(5) 塩から中和反応式をつくる問題</li> <li>(6) 塩の加水分解の知識を問う問題</li> </ul>