

令和3年3月11日

連 絡 先
三重県教育委員会事務局 高校教育課 キャリア教育班 担当者 河合 貞志 電 話 059-224-2913 F A X 059-224-3023

令和3年度三重県立高等学校入学者選抜（後期選抜）の学力検査の採点基準 における正答例の追加について

令和3年3月10日に実施した令和3年度三重県立高等学校後期選抜学力検査について、「理科」の採点基準の正答例を下記のとおり追加します。

記

1 経緯

令和3年3月10日に令和3年度三重県立高等学校後期選抜学力検査を実施したところ、「理科」の採点基準について21時頃に県立高等学校から問い合わせがあり、検討の結果、以下のように正答例を追加することとしました。

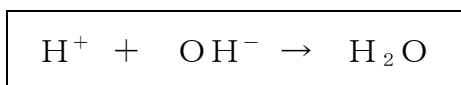
2 該当する箇所

学力検査「理科」の⑥（2）（b）

※ 別添資料1参照

3 追加する正答例

学力検査「理科」の採点基準の⑥（2）（b）の正答例に



を加えます。

※ 別添資料2参照

4 追加の理由

中学校では、うすい塩酸を10cm³加えるまでに起きた反応は塩酸と水酸化ナトリウム水溶液の中和反応として学習しており、化学反応式で表すと正答例のとおり

「 $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ 」となります。一方で、うすい塩酸を加えた際に、水素イオンは水酸化物イオンと結びついて水になる反応が起こっており、イオン反応式「 $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ 」で表すことができます。イオン反応式が化学反応式の一つであることから「 $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ 」も正答とします。

5 今後の対応

今後、再発防止に向けて、点検体制を見直してまいります。