

ХИМИЯ

PISA - ориентированный тест

8 класс

<p>Задания 1.</p> <p><i>Прочитайте текст, расположенный справа.</i></p> <p>Из приведенного текста, выпишите фразу, в которой говорится о том, что произошла химическая реакция (химическое явление).</p> <p><i>Запишите свой ответ.</i></p> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/>	<p style="text-align: center;">Секреты стирки</p> <p>Для удаления пятен с одежды существует много различных рецептов. Так, например, для удаления пятен от ржавчины ($\text{FeO} \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$), пятен от зелени и травы, которые содержат элементы: К, Na, Zn, Fe, Mg, Mn и другие, можно использовать органические кислоты: уксус или лимонную кислоту. При обработке этими веществами пятна исчезают.</p>
<p>Задания 2.</p> <p>Укажите причину, почему для удаления таких пятен с одежды не используют серную кислоту.</p> <p><i>Запишите свой ответ.</i></p> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/>	<p style="text-align: center;">Секреты стирки</p>

<p>Задания 3.</p> <p>Почему для выведения пятен от ржавчины, зелени и травы не используют хозяйственное мыло (щелочь)? Укажи две причины.</p> <p><i>Запишите свой ответ.</i></p> <p>1. _____</p> <p>2. _____</p>	<p style="text-align: center;">Секреты стирки</p>
<p>Вопрос. 4</p> <p>Какие соединения из перечисленных ниже, образуются при обработке уксусом или лимонной кислотой описанных в тексте пятен?</p> <p>А) оксиды Б) основания В) кислоты Г) соли</p>	<p style="text-align: center;">Секреты стирки</p>