

## Анкета-заявка

учасника Всеукраїнської олімпіади з **хімії** у 2018 році  
у Харківському національному педагогічному університеті імені Г.С.Сковороди

Прізвище, ім'я, по-батькові (повністю) \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Паспорт (свідоцтво про народження) \_\_\_\_\_

(серія, номер, ким та коли виданий)

\_\_\_\_\_

Контактний телефон \_\_\_\_\_

Електронна адреса \_\_\_\_\_

Адреса для листування \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Навчальний заклад (повне найменування) \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Клас, група \_\_\_\_\_

- Даю згоду на обробку моїх персональних даних
- З Порядком організації та проведення Всеукраїнської олімпіади з хімії в ХНПУ імені Г.С.Сковороди у 2018 році ознайомлений(а)

Дата заповнення \_\_\_\_\_

Підпис учасника Олімпіади \_\_\_\_\_



7.	<p>Напишіть рівняння відповідних реакцій, за допомогою яких можна здійснити наступні перетворення, запишіть рівняння в іонній формі, назвіть речовини, вкажіть умови їх проведення</p> <p style="text-align: center;">натрій нітрит ↑</p> <p>амоніак → нітроген (II) оксид → нітроген (IV) оксид → нітратна кислота → амоній нітрат</p> <p><b>Відповідь</b> повинна бути набрана в текстовому редакторі або написана від руки, сфотографована та прикріплена у вигляді фотографії до електронного листа.</p>	
8.	<p>При взаємодії хлоридної кислоти з 8г доломіту (<math>n\text{CaCO}_3 \cdot m\text{MgCO}_3</math>) утворилося 3,68г <math>\text{CO}_2</math>. Визначте масову частку (%) <math>\text{MgCO}_3</math> у доломіті.</p> <p><b>Рішення</b> повинно бути набрано в текстовому редакторі або написано від руки, сфотографовано та прикріплено у вигляді фотографії до електронного листа.</p>	
9.	<p>Назвіть сполуку за міжнародною номенклатурою:</p> $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\   \\ \text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \\   \\ \text{C}_2\text{H}_5 \end{array}$ <p><b>Відповідь:</b></p>	
10.	<p>Зразок алкену нормальної будови з подвійним зв'язком біля першого атома Карбону масою 5,6 г приєднав бром масою 16 г. Визначити формулу алкену та назвати його за міжнародною номенклатурою.</p> <p><b>Відповідь:</b></p> <p>1) графічна формула алкену:</p> <p>2) назва сполуки:</p>	
11.	<p>Який об'єм етину (н.у.) утвориться при взаємодії 50г технічного <math>\text{CaC}_2</math>, який містить 5% інертних домішок, з водою.</p> <p><b>Відповідь:</b> <math>V(\text{етину}) =</math>            л.</p>	