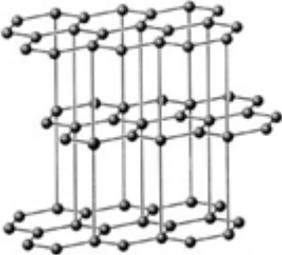
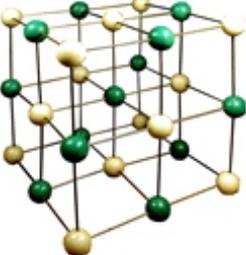
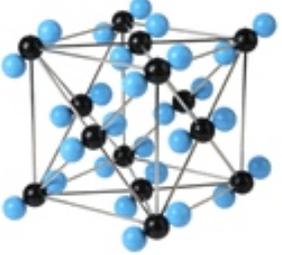
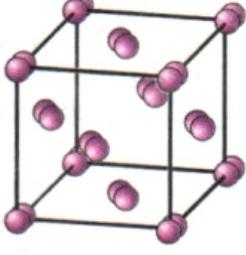


№ п/п	Вопросы
25.	<p>Установите соответствие между веществами и типом кристаллической решетки:</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;">  <p>1</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>2</p> </div> </div> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center; margin-top: 20px;"> <div style="text-align: center;">  <p>3</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>4</p> </div> </div> <p>А. Графит; Б. Йод; В. Хлорид натрия; Г. Углекислый газ.</p>



МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ, НАУКИ
И ИННОВАЦИОННОЙ ПОЛИТИКИ
НОВОСИБИРСКОЙ ОБЛАСТИ



НОВОСИБИРСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ
ПЕДАГОГИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ

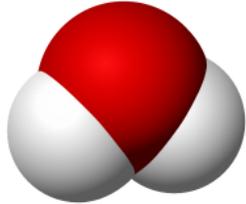
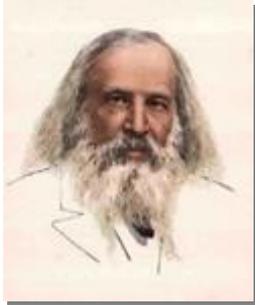


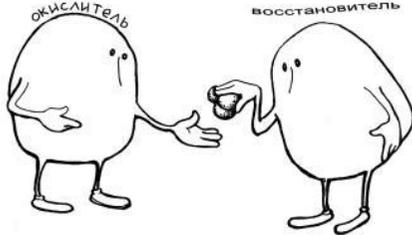
НОВОСИБИРСКАЯ ОБЛАСТНАЯ АССОЦИАЦИЯ
УЧИТЕЛЕЙ И ПРЕПОДАВАТЕЛЕЙ ХИМИИ



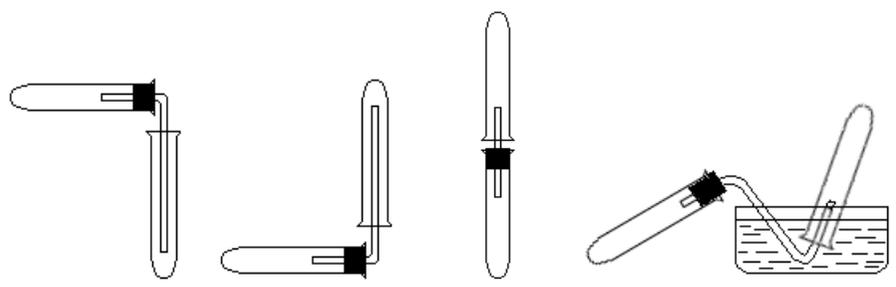
ИНСТИТУТ ЕСТЕСТВЕННЫХ
И СОЦИАЛЬНО-ЭКОНОМИЧЕСКИХ НАУК

Sc Scandium Скандий	22 47.90	Ti Titanium Титан	23 50.94	V Vanadium Ванадий	24 51.996	Cr Chromium Хром	25 54.94
I МЕЖДУНАРОДНЫЙ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЙ КОНКУРС “ДЕНЬ ХИМИЧЕСКОЙ ГРАМОТНОСТИ”							
49 114.82	Sn Stannum Олово	50 118.71	Sb Antimony Сурьма	51 127.60	Te Tellurium Теллур	52 127.60	I Iodine Йод
La* Lanthanum Лантан	72 178.49	Hf Hafnium Гафний	73 180.95	Ta Tantalum Тантал	74 183.85	W Wolframium Вольфрам	75 186.21
81 204.38	Pb Plumbum Свинец	82 207.19	Bi Bismuthum Висмут	83 208.98	Po Polonium Полоний	84 209.98	At Astatium Астат
Ac** Actinium Актиний	104 [261]	Rf Rutherfordium Фезерум	105 [261]	Db Dubnium Дубний	106 [261]	Sg Seaborgium Сиборгий	107 [261]
Os Osmium	Rh Rhodium	Pd Palladium	Ag Argentum	Cd Cadmium	In Indium	Sn Stannum	Pb Plumbum
Pm Promethium Прометий	62 150.36	Sm Samarium Самарий	63 158.93	Eu Europium	64 162.50	Tb Terbium Тербий	Dy Dysprosium Диспрозий
Np Neptunium	94 237.04	Pu Plutonium	95 244.06	Am Americium	96 243.06	Cm Curium	Bk Berkelium

№ п/п	Вопросы
1.	<p>Модель молекулы какого вещества изображена на рисунке?</p>  <p>А. H₂O; Б. HCN; В. HCl; Г. O₃.</p>
2.	<p>Укажите имя и портрет ученого, открывшего Периодический закон:</p> <div style="display: flex; flex-wrap: wrap; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;">  <p>1</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>2</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>3</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>4</p> </div> </div> <p>А. Сванте Август Аррениус; Б. Михаил Васильевич Ломоносов; В. Дмитрий Иванович Менделеев; Г. Александр Михайлович Бутлеров.</p>

№ п/п	Вопросы
23.	<p>Установите соответствие между названиями и изображениями веществ:</p> <div style="display: grid; grid-template-columns: 1fr 1fr; gap: 10px;"> <div style="text-align: center;">  <p>1</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>2</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>3</p> </div> <div style="text-align: center;">  <p>4</p> </div> </div> <p>А. Алмаз; Б. Йод; В. Медный купорос; Г. Сера.</p>
24.	<p>Какую частицу отдает восстановитель окислителю?</p>  <p>А. Протон; Б. Нейтрон; В. Электрон; Г. Свободную валентность; Д. Бозон Хиггса.</p>

№ п/п	Вопросы
8.	<p>В какой паре вещества имеют одинаковую относительную молекулярную массу?</p> <p>А. CuSO_4 и CuS; Б. CuS и CuO; В. CuO и Cu_2S; Г. CuSO_4 и Cu_2S.</p>
9.	<p>«Сухим льдом» называется:</p> <p>А. борная кислота; Б. твердый оксид углерода (II); В. оксид кремния; Г. твердый оксид углерода (IV); Д. оксид фосфора (V).</p>
10.	<p>Разложить воду на простые вещества можно посредством:</p> <p>А. перегонки; Б. электролиза; В. вымораживания; Г. перекристаллизации; Д. фильтрации.</p>
11.	<p>Чтобы Золушка не смогла поехать на бал, мачеха придумала ей работу: она смешала сахар с железным порошком и велела Золушке его очистить. Золушка пошла к Алхимику, он дал ей некий предмет, с помощью которого Золушка быстро справилась с заданием мачехи и поехала на бал. Какой предмет дал Золушке алхимик?</p> <p>А. Коробок спичек; Б. Сито; В. Колбу; Г. Магнит.</p>
12.	<p>Что является основным сырьем для получения бензина?</p> <p>А. Нефть; Б. Природный газ; В. Уголь; Г. Сланцевый газ; Д. Крекинг.</p>

№ п/п	Вопросы
13.	<p>Молекула какого вещества состоит из трёх атомов?</p> <p>А. Азот; Б. Оксид азота (I); В. Оксид азота (III); Г. Оксид азота (V); Д. Азотная кислота.</p>
14.	<p>Какое уравнение верно описывает процесс «гашения» пищевой соды уксусной кислотой?</p> <p>А. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{CH}_4\uparrow + 2 \text{NaHCO}_3$; Б. $2 \text{CH}_3\text{COOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3 = 2 \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$; В. $\text{C}_2\text{O}_4\text{H}_2 + \text{NaHCO}_3 = \text{C}_2\text{O}_4\text{Na}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$; Г. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaHCO}_3 = \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$; Д. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaHCO}_3 = \text{CH}_3\text{ONa} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow + \text{CO}$.</p>
15.	<p>Простое вещество – это...</p> <p>А. мельчайшая химически неделимая частица; Б. мельчайшая частица вещества, сохраняющая его химические свойства; В. вещество, состоящее из атомов одного химического элемента; Г. вещество, состоящее из атомов разных химических элементов.</p>
16.	<p>Установите соответствие между газами и приборами для их получения:</p>  <p>1 2 3 4</p> <p>А. Кислород; В. Углекислый газ; Б. Водород; Г. Аммиак.</p>