

**МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«ИВАНО-ЛИСИЧАНСКАЯ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА»
ГРАЙВОРОНСКОГО РАЙОНА БЕЛГОРОДСКОЙ ОБЛАСТИ**

<p align="center">«Рассмотрено»</p> <p>Руководитель ШМО</p> <p align="center"></p> <hr/> <p>/ Сопина А. Н./</p> <p>Протокол № <u>6</u> от «<u>22</u>» <u>июня</u> 20<u>20</u>г.</p>	<p align="center">«Согласовано»</p> <p>Заместитель директора МБОУ «Ивано-Лисичанская СОШ»</p> <p align="center"></p> <hr/> <p>/Лаптева С.И./</p> <p>«<u>31</u>» <u>08</u> 20<u>20</u>г.</p>	<p align="center">«Утверждаю»</p> <p>Директор МБОУ «Ивано- Лисичанская СОШ»</p> <p align="center"></p> <hr/> <p>/Галайко И.Н./</p> <p>Приказ № <u>11</u> от «<u>01</u>» <u>09</u> 20<u>20</u>г.</p> <p align="right">от</p>
---	--	---

**Календарно-тематическое планирование
к рабочей программе по химии
для обучающихся 11 класса
Сопиной Аллы Николаевны
первая категория**

2020 – 2021 учебный год

№ п/п	Наименование раздела и тем	Часы учебного времени	Плановые сроки прохождения		Оборудование	Подго- товка к ЕГЭ
			План	Факт		
	Тема 1 Строение атома и периодический закон Д. И. Менделеева	3				
1	Строение атома. Электронная оболочка.	1	03.09			1.1 1.2 1.3
2	Входной контроль знаний. Особенности строения электронных оболочек переходных элементов. Орбитали s, p.	1	10.09			
3	Периодический закон и периодическая система Д.И. Менделеева	1	17.09		ПСХЭ Д.И. Менделеева	
	Тема 2 Строение вещества	12				
4	Ионная химическая связь	1	24.09		Д2. Модель кристаллической решётки хлорида натрия. Д4. Модели кристаллических решёток алмаза, графита (или кварца)	2.1 2.2 2.3 2.4
5	Ковалентная химическая связь		01.10			
6	Металлическая химическая связь	1	08.10			
7	Водородная химическая связь		15.10			
8	Полимеры	1	22.10			
9	Газообразные вещества	1	05.11			
10	Жидкие вещества	1	12.11			
11	Твердые вещества	1	19.11			
12	Дисперсные системы. Коллоиды (золи и гели)	1	26.11		Д14. Образцы различных дисперсных систем: эмульсий,	

					суспензий, аэрозолей, гелей, зелей.	
13	Состав вещества. Смеси	1	03.12			
14	Практическая работа № 1 по теме: «Получение газов и применение их свойств»	1	10.12			
15	Контрольная работа №1 по темам: «Строение атома и периодический закон Д. И. Менделеева, строение вещества», контроль знаний за первое полугодие.	1	17.12			
	Тема 3 Химические реакции	9				
16	Понятие о химической реакции. Реакции, идущие без изменения состава веществ	1	24.12			
17	Классификация химических реакций, протекающих с изменением состава веществ	1	14.01		Д17. Превращение красного фосфора в белый (<i>видео</i>). Д18. Озонатор (<i>видео</i>). ЛР №7. Реакция замещения меди железом в растворе медного купороса. ЛР №8. Реакции, идущие с образованием осадка, газа и воды.	
18	Скорость химической реакции	1	21.02			3.5, 3.6, 4.2
19	Обратимость химической реакции. Химическое равновесие и способы его смещения	1	28.01			3.8
20	Роль воды в химических реакциях	1	04.02			
21	Гидролиз	1	11.02		Д30. Гидролиз карбида кальция	

					(видео). Д31. Гидролиз карбонатов щелочных металлов и нитрата цинка. Д32. Получение мыла (видео) ЛР №11. Различные случаи гидролиза солей	
22	Окислительно-восстановительные реакции	1	18.02		Д33. Простейшие окислительно – восстановительные реакции: взаимодействие цинка с соляной кислотой и железа с раствором сульфата меди (II).	3.1, 3.7, 3.9
23	Обобщение и систематизация материала по общей химии	1	25.02			
24	Решение задач и упражнений	1	04.03			
	Тема 4 Вещества и их свойства	10				
25	Классификация и номенклатура неорганических соединений. Металлы	1	11.03		Д36. Коллекция образцов металлов. Д37. Взаимодействие натрия и сурьмы с хлором, железа с серой (видео). Д38. Взаимодействие натрия с этанолом, цинка с уксусной кислотой. Д39. Аллюминотермия (видео).	2.5, 2.6, 2.7, 2.9.1

					<p>Д40. Взаимодействи е меди с концентрирова нной азотной кислотой.</p> <p>Д41. Результаты коррозии металлов в зависимости от условий её протекания.</p> <p>Д42. Горение магния и алюминия в кислороде (видео).</p> <p>Д43. Взаимодействи е щелочноземель ных металлов с водой</p>	
26	Неметаллы	1	18.03		<p>Д44. Коллекция образцов неметаллов.</p> <p>Д45. Взаимодействи е хлорной воды с раствором бромидов (хлорида) калия (видео).</p>	2.8, 2.9, 4.1
27	Кислоты	1	01.04		<p>ЛР №12. Испытание растворов кислот индикаторами.</p> <p>ЛР №13. Взаимодействи е соляной кислоты и раствора уксусной кислоты с металлами.</p> <p>ЛР №14. Взаимодействи е соляной кислоты и раствора</p>	2.9.3, 2.9.4, 2.10, 2.12

					уксусной кислоты с основаниями. ЛР №15. Взаимодействие соляной кислоты и раствора уксусной кислоты с солями.	
28	Основания	1	08.04		ЛР №16. Получение и свойства нерастворимых оснований. ЛР №12. Испытание растворов оснований индикаторами.	2.9.2, 2.9.3, 2.10, 2.12
29	Соли	1	15.04		Д50. Образцы пищевых продуктов, содержащих гидрокарбонаты натрия и аммония, их способность к разложению при нагревании. Д51. Гашение соды уксусом. Д52. Качественные реакции на катионы и анионы. ЛР №17. Гидролиз хлоридов и ацетатов щелочных металлов. ЛР №12. Испытание растворов солей индикаторами.	2.9.3, 2.9.4, 2.10, 2.12
30	Генетическая связь между классами соединений	1	22.04			

31	Обобщение и систематизация знаний по веществам и их свойствам	1	29.04			
32	Практическая работа № 2 по теме: «Идентификация неорганических веществ»	1	06.05			
33	Контрольная работа №2 по темам: «Химические реакции, вещества и их свойства»		13.05			
34	Итоговый контроль знаний	1	20.05			
	Всего	34				