

Практика совмещенного ка

*учителя химии и биологии
СОШ с. Красная Речка
Потаповой Е. А.*

2009 г

Титульный лист паспорта кабинета

МОУ СОШ с. Красная Речка

Кабинет биологии

Зав. кабинетом Потапова Е. А

Паспорт учебного кабинета

Площадь _____

Число посадочных мест _____

Последующие листы

- Расписание уроков в кабинете
- Нормативные документы для организации и ведения образовательного процесса
- Опись имущества кабинета
- Постоянное оборудование кабинета
- Перечень учебно-наглядных пособий
- План развития кабинета на учебный год
- Аттестационный лист
- Акт-разрешение на проведение занятий в кабинете

Нормативные документы кабинета

- Паспорт предметного кабинета
- Календарно-тематический план
- Дидактический материал по основным темам программы
- Аттестационный лист кабинета
- Журнал инструктажа учащихся по технике безопасности
- Перечень - каталог учебного оборудования, ТСО
- Папки с инструкциями по выполнению практических работ
- Тексты контрольных, проверочных работ
- Аннотированная картотека книг в кабинете, видео ,-кино-, слайдфильмов
- Образовательный стандарт основного, общего образования по биологии

План развития кабинета на 2008-09 уч. год

- Провести неделю биологии в сроки учебно-воспитательного плана школы
- Пополнять кабинет дидактическим материалом по темам согласно образовательному стандарту обучения биологии
- Оформить несъемный стенд «Уровни организации жизни»
- Обновить инструкции по технике безопасности при работе в кабинете
- Выпускать сезонные газеты «Времена года. Изменения в природе»
- Провести интегрированный праздник «День земли»
- Завести живой уголок. Аквариум.

Соответствие оформления кабинета по положению МО РФ

- 1. Наличие портретов ученых
- 2. Наличие постоянных стендов
- 3. Наличие сменных стендов наглядности, способствующие усвоению программного материала, отражающие межпредметные связи, профориентационную работу, содержащие советы по организации умственной деятельности.
- 4. Наличие инструкций по технике безопасности
- 5. Наличие средств пожаротушения и аптечки

Акт разрешение на проведение занятий в кабинете биологии

- Мы, ниже подписавшиеся, представители управления образования, райСЭС, профсоюза, директор школы, председатель профкома школы, представитель администрации города и района, заведующий кабинетом _____ составили настоящий акт в том, что:
- 1 В кабинете биологии для учащихся организованы рабочие места, которые соответствуют нормам охраны труда, правилам техники безопасности и производственной санитарии.
- 2 Учитель, лаборант прошли обучение и проверку знаний по безопасности организации работы в данном кабинете.
- 3 Первичными средствами пожаротушения, укомплектованной аптечкой кабинет укомплектован.
- 4 Имеются соответствующие нормативные документы Министерства образования России, УО, паспорт кабинета.

Председатель комиссии: _____

Члены комиссии: _____

Дата: _____ -

ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д. И. МЕНДЕЛЕЕВА

Период	№ ЭЛ.	Г Р У П П Ы Э Л Е М Е Н Т О В								№			
		I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII				
1	1	H ¹ ВОДОРОД								He ² ГЕЛИЙ			
2	2	Li ³ ЛИТИЙ	Be ⁴ БЕРИЛЛИЙ	B ⁵ БОРО	C ⁶ УГЛЕРОД	N ⁷ АЗОТ	O ⁸ КИСЛОРОД	F ⁹ ФТОР		Ne ¹⁰ НЕОН			
3	3	Na ¹¹ НАТРИЙ	Mg ¹² МАГНИЙ	Al ¹³ АЛЮМИНИЙ	Si ¹⁴ КРЕМНИЙ	P ¹⁵ ФОСФОР	S ¹⁶ СЕРА	Cl ¹⁷ ХЛОР		Ar ¹⁸ АРГОН			
4	4	K ¹⁹ КАЛИЙ	Ca ²⁰ КАЛЬЦИЙ	Sc ²¹ СКАНДИЙ	Ti ²² ТИТАН	V ²³ ВАНАДИЙ	Cr ²⁴ ХРОМ	Mn ²⁵ МАНГАН	Fe ²⁶ ЖЕЛЕЗО	Co ²⁷ КОБАЛЬТ	Ni ²⁸ НИКЕЛЬ		
	5	Cu ²⁹ МЕДЬ	Zn ³⁰ ЦИНК	Ga ³¹ ГАЛЛИЙ	Ge ³² ГЕРМАНИЙ	As ³³ АРСЕН	Se ³⁴ СЕЛЕН	Br ³⁵ БРОМ		Kr ³⁶ КРИПТОН			
5	6	Rb ³⁷ РУБИДИЙ	Sr ³⁸ СТРОНЦИЙ	Y ³⁹ ИТРИЙ	Zr ⁴⁰ ЦИРКОНИЙ	Nb ⁴¹ НИОБИЙ	Mo ⁴² МОЛИБДЕН	Tc ⁴³ ТЕХНЕЦИЙ	Ru ⁴⁴ РУДИДИЙ	Rh ⁴⁵ РОДИЙ	Pd ⁴⁶ ПАЛЛАДИЙ		
	7	Ag ⁴⁷ СЕРЕБРО	Cd ⁴⁸ КАДМИЙ	In ⁴⁹ ИНДИЙ	Sn ⁵⁰ ОЦИНК	Sb ⁵¹ СТУРЬМА	Te ⁵² ТЕЛЛУР	I ⁵³ ИОД		Xe ⁵⁴ КСЕНОН			
6	8	Cs ⁵⁵ ЦЕЗИЙ	Ba ⁵⁶ БАРИЙ	La ⁵⁷ ЛАНТАН	Hf ⁷² ГАФНИЙ	Ta ⁷³ ТАНТАЛ	W ⁷⁴ ВОЛЬФРАМ	Re ⁷⁵ РЕЙСКИЙ	Os ⁷⁶ ОСМИЙ	Ir ⁷⁷ ИРИДИЙ	Pt ⁷⁸ ПЛАТИНА		
	9	Au ⁷⁹ ЗОЛОТО	Hg ⁸⁰ РТУТЬ	Tl ⁸¹ ТАЛЛИЙ	Pb ⁸² СВИНЦ	Bi ⁸³ ВИСМУТ	Po ⁸⁴ ПОЛОНИЙ	At ⁸⁵ АСТАТ		Rn ⁸⁶ РАДОНИЙ			
7/10	Fr ⁸⁷ ФРАНЦИЙ	Ra ⁸⁸ РАДИЙ	Ac ⁸⁹ АКТИНИЙ	Ku ¹⁰⁴ КУРИУМ	Ns ¹⁰⁵ НИЛЬСОНИЙ	106	107	108					
Вещные окислы		R ₂ O	RO	R ₂ O ₃	RO ₂	R ₂ O ₅	RO ₃	R ₂ O		RO ₄			
Легучие водородные соединения					RH ₄	RH ₃	H ₂ R	HR					
L A N T A N O I D S S E R I E S Y A C T I N I D E S S E R I E S													
Ce ⁵⁸ ЦЕРИЙ	Pr ⁵⁹ ПРАЗМЕДИЙ	Nd ⁶⁰ НЕОДИМ	Pm ⁶¹ ПРОМЕТИЙ	Sm ⁶² САМАРИЙ	Eu ⁶³ ЕВРОПИЙ	Gd ⁶⁴ ГАДОЛИНИЙ	Tb ⁶⁵ ТЕРБИЙ	Dy ⁶⁶ ДИЗМИЙ	Ho ⁶⁷ ГОЛТИЙ	Er ⁶⁸ ЭРБИЙ	Tm ⁶⁹ ТИМОН	Yb ⁷⁰ ИТТЕРБИЙ	Lu ⁷¹ ЛУТЦИЙ
Th ⁹⁰ ТОРИЙ	Pa ⁹¹ ПРОТАКТИНИЙ	U ⁹² УРАН	P ⁹³ ПЛАТОНИЙ	Pu ⁹⁴ ПЛУТОНИЙ	Am ⁹⁵ АМЕРИЦИЙ	Cm ⁹⁶ КУРИУМ	Bk ⁹⁷ БЕККЕРИЙ	Cf ⁹⁸ КАЛИФОРНИЙ	Es ⁹⁹ ЭЙЗЕНСТАДТОВИЙ	Fm ¹⁰⁰ ФЕРМИЙ	Md ¹⁰¹ МЕНДЕЛЕВИЙ	(N ¹⁰²) НОБЕЛЛИЙ	(Lr ¹⁰³) ЛОРЕНЦИЙ

РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ, СОЛЕЙ, ОСНОВАНИЙ

Исходная соль	СИЛЬНЫЕ					СЛАБЫЕ					ОСНОВАНИЯ							
	H ⁺	K ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Na ⁺	NH ₄ ⁺	Mg ²⁺	Al ³⁺	Mn ²⁺	Zn ²⁺	Cr ³⁺	Fe ²⁺	Co ²⁺	Ni ²⁺	Pb ²⁺	Cu ²⁺	Hg ²⁺	Ag ⁺
OH ⁻	—	Р	Р	М	Р	Р	М	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	М	Н	—	—
NO ₃ ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	—	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р
SO ₄ ²⁻	Р	Р	Н	М	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	М	Р	Р	М
Cl ⁻	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	М	Р	Р	Н
CO ₃ ²⁻	Р	Р	М	М	Р	Р	М	—	Н	М	—	М	Н	Н	Н	—	—	М
PO ₄ ³⁻	Р	Р	Н	Н	Р	—	М	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
CH ₃ COO ⁻	—	Р	Р	Р	Р	Р	Р	М	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р	Р
CO ₃ ²⁻	Р	Р	Н	Н	Р	Р	М	—	Н	Н	—	Н	Н	Н	Н	—	—	М
S ²⁻	Р	Р	—	Р	Р	Р	—	—	Н	Н	—	Н	Н	Н	Н	Н	Н	Н
SiO ₃ ²⁻	Н	Р	Н	Н	Р	—	Н	—	—	Н	—	Н	—	—	Н	—	—	—

РЕАКЦИЯ РАСТВОРА

— КИСЛОЯ

— ЩЕЛОЧНАЯ

— НЕЙТРАЛЬНАЯ

название кислот и солей

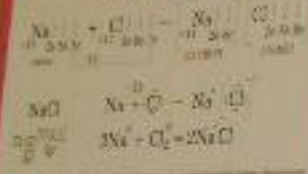
кислота		кислотные остатки с указанием валентности	название соли
формула	название		
HNO_3	Азотная	$-\text{NO}_3$	Нитрат
H_2SiO_3	Кремниевая	$=\text{SiO}_3$	Силикат
H_2SO_4	Серная	$=\text{SO}_4$ $-\text{HSO}_4$	Сульфат Гидросульфат
H_2CO_3	Угльная	$=\text{CO}_3$ $-\text{HCO}_3$	Карбонат Гидрокарбонат
H_3PO_4	Фосфорная	$\equiv\text{PO}_4$ $=\text{HPO}_4$ $-\text{H}_2\text{PO}_4$	Фосфат Гидрофосфат Дигидрофосфат
HCl	Соляная	$-\text{Cl}$	Хлорид
H_2CrO_4	Хромовая	$=\text{CrO}_4$	Хромат

ВИДЫ ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ

ВОДОРОДНАЯ СВЯЗЬ



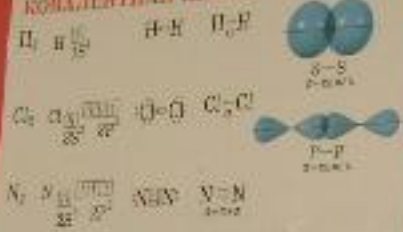
ИОННАЯ СВЯЗЬ



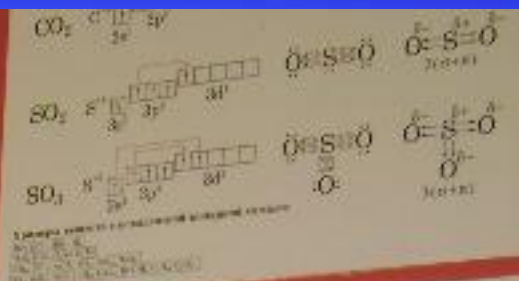
ИОННАЯ СВЯЗЬ



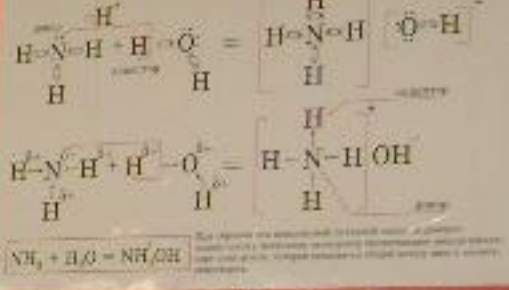
КОВАЛЕНТНАЯ НЕПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ



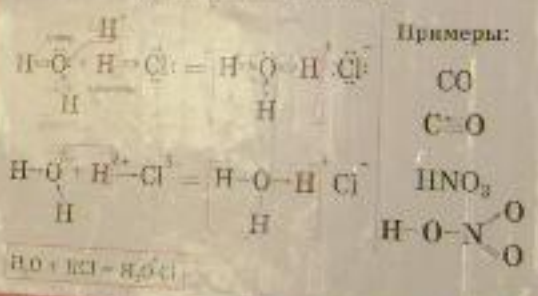
КОВАЛЕНТНАЯ ПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ



КОВАЛЕНТНАЯ ПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ, ОБРАЗОВАНИЕ ПО ДОПОЛНИТЕЛЬНОМУ МЕХАНИЗМУ



КОВАЛЕНТНАЯ ПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ, ОБРАЗОВАНИЕ ПО ДОПОЛНИТЕЛЬНОМУ МЕХАНИЗМУ





ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЙ РЯД АКТИВНОСТИ МЕТАЛЛОВ
Li K Ba Ca Al Zn Cr Fe Cd Pb H₂ Sb Cu Hg Pt Au

ЖНО
Ы

Список литературы



Осторожно грибы

Грибы-убийцы.

Они вызывают смертельную интоксикацию, которая проявляется в виде острой почечной недостаточности. Симптомы появляются в течение нескольких часов после употребления грибов. В тяжелых случаях возможен летальный исход.

Симптомы: тошнота, рвота, диарея, боли в животе, слабость, головная боль, головокружение, потеря сознания.

Лечение: промывание желудка, прием активированного угля, симптоматическая терапия.

Профилактика: избегать употребления грибов, особенно в лесу, не собирать грибы, если вы не уверены в их безопасности.

Важно помнить, что даже при употреблении небольшого количества грибов-убийц может наступить летальный исход.

Признаки интоксикации.

1. Слабость, общее недомогание, головокружение.
 2. Рвота, диарея и живот.
 3. Головная боль.
 4. Тошнота, изжога, отрыжка, гастрит.
 5. Бред, потеря сознания.
 6. Сильные спазмы кишечника.
 7. Судорожные припадки.
 8. Родимки.
- Безопасно употреблять только свежие, молодые грибы, собранные в экологически чистых районах, вдали от дорог и населенных пунктов. Не употреблять грибы, если вы не уверены в их безопасности. Не собирать грибы, если вы не уверены в их безопасности. Не употреблять грибы, если вы не уверены в их безопасности.

Неотложные меры при отравлении грибами.

1. Немедленно обратиться к врачу, сообщить о том, что вы отравились грибами.

2. Промыть желудок: выпить 1-2 стакана воды и вызвать рвоту. Если рвота не наступает, можно использовать искусственный рвотный препарат.

3. Принять активированный уголь, сорбенты, энтеросорбенты.

4. Выпить большое количество воды, чтобы ускорить выведение токсинов из организма.

5. Принять спазмолитики, чтобы снять боли в животе.

6. Принять жаропонижающие препараты, если повысилась температура.

ПРОФИЛАКТИКА

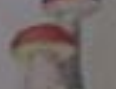
Избегать употребления грибов, особенно в лесу, не собирать грибы, если вы не уверены в их безопасности.



Важно помнить, что даже при употреблении небольшого количества грибов-убийц может наступить летальный исход.



Важно помнить, что даже при употреблении небольшого количества грибов-убийц может наступить летальный исход.



Редкие и исчезающие виды птиц мировой фауны



ВЫХОД