

Практика совмещенного кабинета

*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							H		He ² ГЕЛИЙ		
2	2	Li ³ ЛИТИЙ	Be ⁴ БЕРИЛЛИЙ	B ⁵ БОР	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 СВЯТЫЙ	Te ⁵² ТЕЛЛУР	I ⁵³ ЙОД			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 РУТУТИЙ	Tl ⁸¹ ТАЛЛИЙ	Pb ⁸² СВИНЦ	Bi ⁸³ БИСМУТ	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								
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 A C T I N E 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 ДИСПРОЗИЙ	Ho ⁶⁷ ГОЛТВИЙ	Er ⁶⁸ ЕРБИЙ	Tm ⁶⁹ ТИМОНИЙ	Yb ⁷⁰ ИТТЕРБИЙ	Lu ⁷¹ ЛУТЦИЙ
Th ⁹⁰ ТОРИЙ	Pa ⁹¹ ПРОТАКТИНИЙ	U ⁹² УРАН	P ⁹³ НЕПТУНИЙ	Pu ⁹⁴ ПУТОНИЙ	Am ⁹⁵ АМЕРИЦИЙ	Cm ⁹⁶ КУРИУМ	Bk ⁹⁷ БЕРКЛИЙ	Cf ⁹⁸ КАЛИФОРНИЙ	Es ⁹⁹ ЭЙСЕНСТАДИЙ	Fm ¹⁰⁰ ФЕРМИЙ	Md ¹⁰¹ МЕНДЕЛЬЕВИЙ	(N) ¹⁰² НОБЕЛИЙ	(Lr) ¹⁰³ ЛОРЕНЦИЙ

РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ, СОЛЕЙ, ОСНОВАНИЙ

Анион Катион	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
ClO ₄ ⁻	—	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

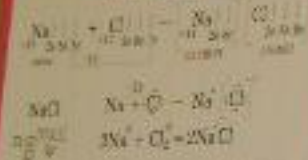
кислота		кислотные остатки с указанием валентности	название соли
формула	название		
HNO_3	Азотная	—NO_3	Нитрат
H_2SiO_3	Кремниевая	=SiO_3	Силикат
H_2SO_4	Серная	=SO_4	Сульфат
		—HSO_4	Гидросульфат
H_2CO_3	Угльная	=CO_3	Карбонат
		—HCO_3	Гидрокарбонат
H_3PO_4	Фосфорная	≡PO_4	Фосфат
		=HPO_4	Гидрофосфат
		$\text{—H}_2\text{PO}_4$	Дигидрофосфат
HCl	Соляная	—Cl	Хлорид
H_2CrO_4	Хромовая	=CrO_4	Хромат

ВИДЫ ХИМИЧЕСКОЙ СВЯЗИ

ВОДОРОДНАЯ СВЯЗЬ



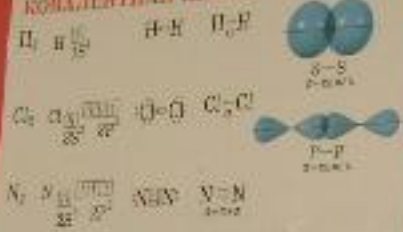
ИОННАЯ СВЯЗЬ



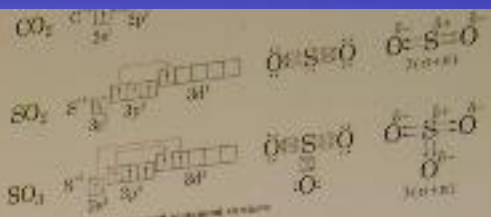
ИОННАЯ СВЯЗЬ



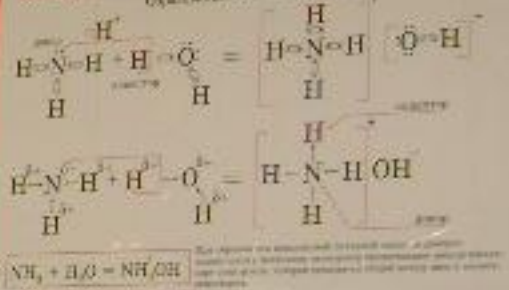
КОВАЛЕНТНАЯ НЕПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ



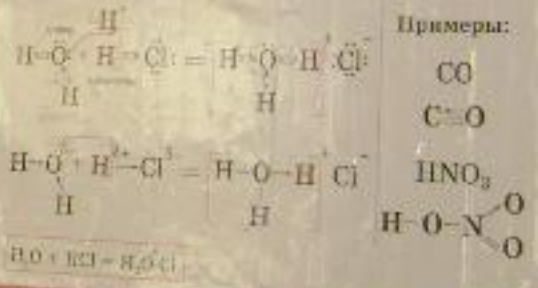
КОВАЛЕНТНАЯ ПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ



КОВАЛЕНТНАЯ ПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ, ОБРАЗОВАНИЕ ПО ДОПОЛНИТЕЛЬНОМУ МЕХАНИЗМУ



КОВАЛЕНТНАЯ ПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ, ОБРАЗОВАНИЕ ПО ДОПОЛНИТЕЛЬНОМУ МЕХАНИЗМУ





Кислот, солей, оснований

Li	Na	K	Rb	Cs	Ba	Ca	Strontium	Mg	Zn	Al	Fe	Ni	Cu	Pb	Sn	Hg	Ag	Au
Li	Na	K	Rb	Cs	Ba	Ca	Strontium	Mg	Zn	Al	Fe	Ni	Cu	Pb	Sn	Hg	Ag	Au
Li	Na	K	Rb	Cs	Ba	Ca	Strontium	Mg	Zn	Al	Fe	Ni	Cu	Pb	Sn	Hg	Ag	Au
Li	Na	K	Rb	Cs	Ba	Ca	Strontium	Mg	Zn	Al	Fe	Ni	Cu	Pb	Sn	Hg	Ag	Au
Li	Na	K	Rb	Cs	Ba	Ca	Strontium	Mg	Zn	Al	Fe	Ni	Cu	Pb	Sn	Hg	Ag	Au
Li	Na	K	Rb	Cs	Ba	Ca	Strontium	Mg	Zn	Al	Fe	Ni	Cu	Pb	Sn	Hg	Ag	Au
Li	Na	K	Rb	Cs	Ba	Ca	Strontium	Mg	Zn	Al	Fe	Ni	Cu	Pb	Sn	Hg	Ag	Au
Li	Na	K	Rb	Cs	Ba	Ca	Strontium	Mg	Zn	Al	Fe	Ni	Cu	Pb	Sn	Hg	Ag	Au
Li	Na	K	Rb	Cs	Ba	Ca	Strontium	Mg	Zn	Al	Fe	Ni	Cu	Pb	Sn	Hg	Ag	Au
Li	Na	K	Rb	Cs	Ba	Ca	Strontium	Mg	Zn	Al	Fe	Ni	Cu	Pb	Sn	Hg	Ag	Au
Li	Na	K	Rb	Cs	Ba	Ca	Strontium	Mg	Zn	Al	Fe	Ni	Cu	Pb	Sn	Hg	Ag	Au
Li	Na	K	Rb	Cs	Ba	Ca	Strontium	Mg	Zn	Al	Fe	Ni	Cu	Pb	Sn	Hg	Ag	Au

название кислот и солей

формула	название	элемент	валентность	название соли
HNO_3	азотная	N	5	нитрат
H_2SiO_3	кремниевая	Si	4	силикат
H_2SO_4	серная	S	6	сульфат
H_2CO_3	угольная	C	4	карбонат
$H_2P_2O_7$	пиррофосфорная	P	5	пирофосфат
H_3PO_4	ортофосфорная	P	5	ортофосфат
HCl	хлороводородная	Cl	1	хлорид
H_2CrO_4	хромовая	Cr	6	хромат

ВИДЫ химической связи

Diagram 1: Ionic bond (NaCl) showing electron transfer from Na to Cl.

Diagram 2: Covalent bond (H₂) showing electron sharing between two H atoms.

Diagram 3: Metallic bond (Cu) showing a sea of electrons around positive ions.





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



Осторожно грибы

Грибы-убийцы.

Они называются грибами-убийцами, потому что они убивают. Грибы-убийцы называются грибами-убийцами, потому что они убивают. Грибы-убийцы называются грибами-убийцами, потому что они убивают.

Они называются грибами-убийцами, потому что они убивают. Грибы-убийцы называются грибами-убийцами, потому что они убивают.

Они называются грибами-убийцами, потому что они убивают. Грибы-убийцы называются грибами-убийцами, потому что они убивают.

Они называются грибами-убийцами, потому что они убивают. Грибы-убийцы называются грибами-убийцами, потому что они убивают.

Они называются грибами-убийцами, потому что они убивают. Грибы-убийцы называются грибами-убийцами, потому что они убивают.

Они называются грибами-убийцами, потому что они убивают. Грибы-убийцы называются грибами-убийцами, потому что они убивают.

Признаки отравления.

1. Слабость, общее недомогание, головокружение.
 2. Рвота, диарея и жидкий стул.
 3. Головная боль.
 4. Тошнота, металлический привкус, гонимый запах.
 5. Бред, потеря сознания.
 6. Судорожные сокращения.
 7. Судорожные спазмы.
 8. Рвота.
- Бывают случаи, когда грибок, попавший в организм, вызывает острую почечную недостаточность и кобальциемия. Могут возникнуть мышечные дистрофии, парезы. Иногда проявляется желтушность кожных покровов и спазмы желудка. У некоторых наблюдается неадекватность печени, которая может привести к печеночному некрозу.

Неотложные меры при отравлении грибами.

1. При отравлении грибами необходимо обратиться к врачу, вызвать скорую помощь.

2. Необходимо промыть желудок, выпить 2-3 стакана воды. Можно использовать слабительные средства. Если рвота не прекращается, необходимо обратиться к врачу.

3. Если есть возможность, необходимо обратиться к врачу.

4. Если есть возможность, необходимо обратиться к врачу.

5. Если есть возможность, необходимо обратиться к врачу.

6. Если есть возможность, необходимо обратиться к врачу.

ВНИМАНИЕ!

Обратите внимание на то, что...

...некоторые грибы...



...некоторые грибы...



...некоторые грибы...



Редкие и исчезающие виды птиц мировой фауны



ВЫХОД