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 МОРФ

- *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

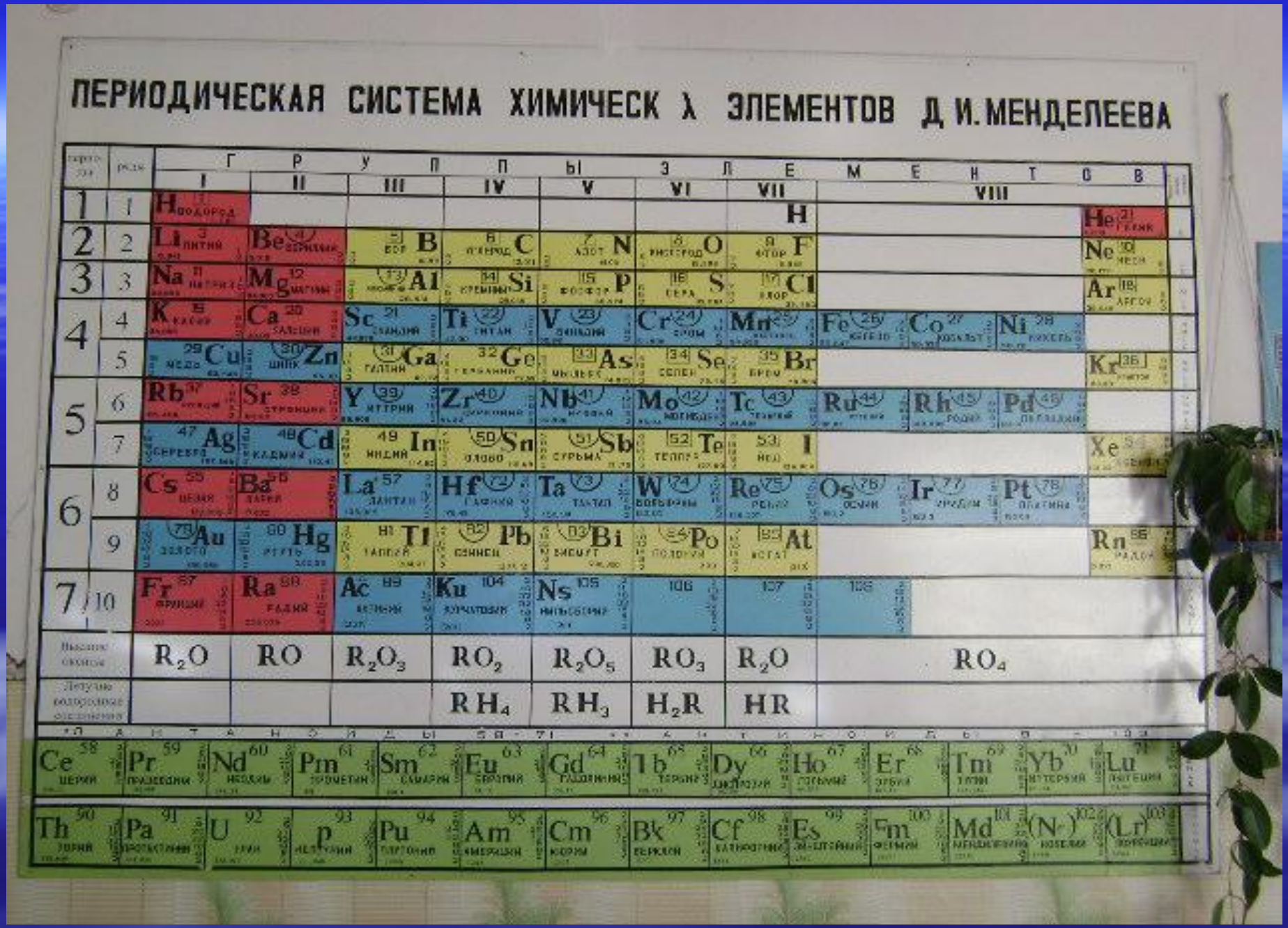
- Мы, ниже подписавшиеся, представители управления образования, райСЭС, профсоюза, директор школы, председатель профкома школы, представитель администрации города и района, заведующий кабинетом _____ составили настоящий акт в том, что:
- 1 В кабинете биологии для учащихся организованы рабочие места, 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
ГРУППЫ ЭЛЕМЕНТОВ
I II III IV V VI VII VIII
H He
Li Be B C N O F Ne
Na Mg Al Si P S Cl Ar
K Ca Sc Ti V Cr Mn Fe Co Ni
Cu Zn Ga Ge As Se Br Kr
Rb Sr Y Zr Nb Mo Tc Ru Rh Pd
Ag Cd In Sn Sb Te I Xe
Cs Ba La Hf Ta W Re Os Ir Pt
Au Hg Tl Pb Bi Po At Rn
Fr Ra Ac Ku Ns 106 107 108
R_2O RO R_2O_3 RO_2 R_2O_5 RO_3 R_2O RO_4
RH_4 RH_3 H_2R HR
Ce Pr Nd Pm Sm Eu Gd Tb Dy Ho Er Tm Yb Lu
Th Pa U Np Pu Am Cm Bk Cf Es Fm Md (No) (Lr)

РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ, СОЛЕЙ, ОСНОВАНИЙ
СИЛЬНЫЕ
СЛАБЫЕ
ОСНОВАНИЯ
Ионы кислотных остатков
H+ K+ Ba2+ Ca2+ Na+ NH4+ Mg2+ Al3+ Mn2+ Zn2+ Cr3+ Fe2+ Co2+ Ni2+ Pb2+ Cu2+ Hg2+ Ag+
OH− — Р Р М Р Р М Н Н Н Н Н Н Н М Н — —
NO3− Р Р Р Р Р Р Р Р Р — Р Р Р Р Р Р Р Р
SO4 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
O3 2− Р Р М М Р Р М — Н М — М Н Н Н — — М
O4 4− Р Р Н Н Р — М Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н
— Р Р Р Р Р Р Р Р Р Р Р Р Р Р Р Р Р
CO3 2− Р Р Н Н Р Р М — Н Н — Н Н Н Н — — М
2− Р Р — Р Р Р — — Н Н — Н Н Н Н Н Н Н
SiO3 2− Н Р Н Н Р — Н — — Н — Н — — Н — — —
РЕАКЦИЯ РАСТВОРА
КИСЛАЯ
ЩЕЛОЧНАЯ
НЕЙТРАЛЬНАЯ

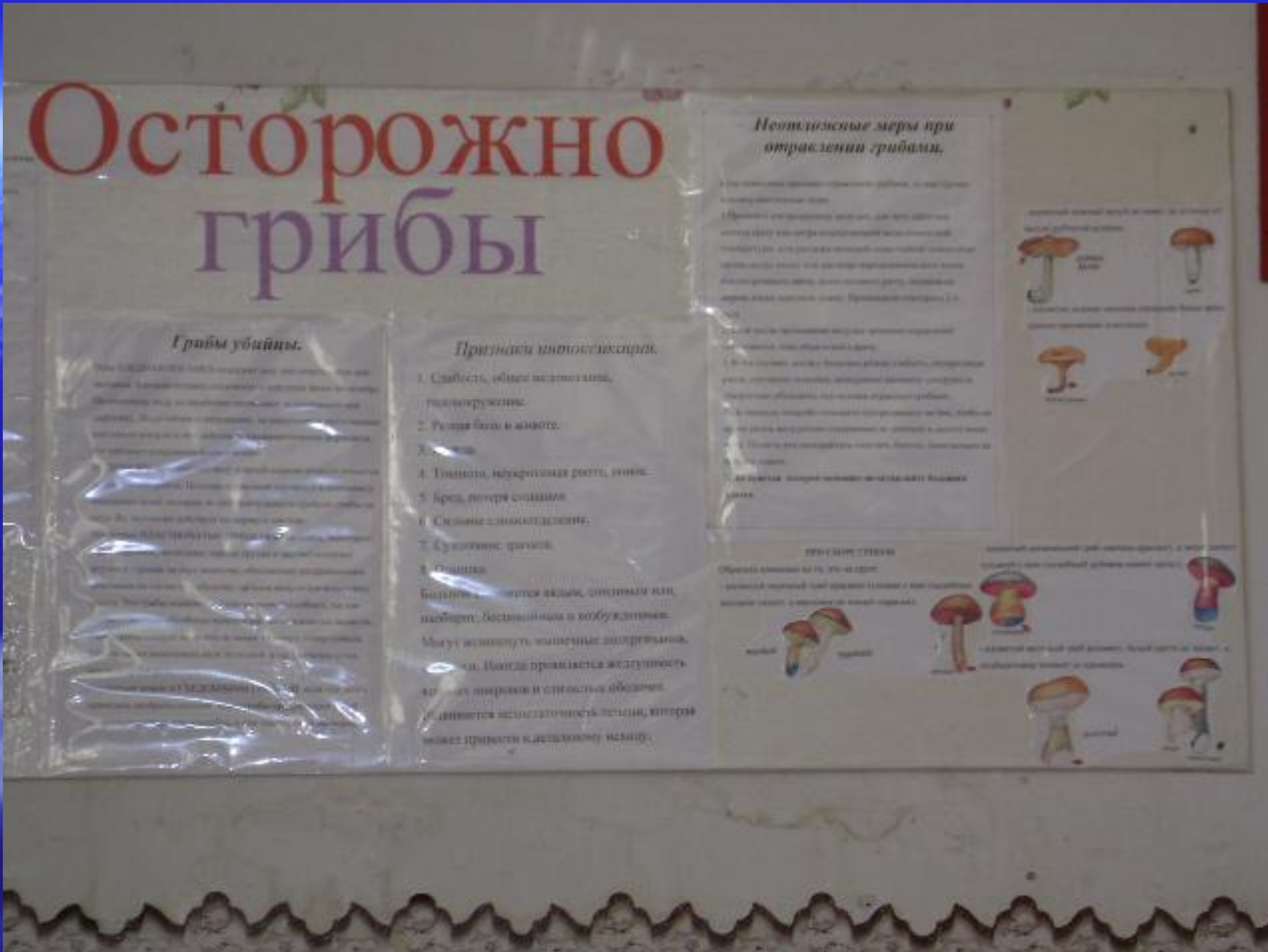
Название кислот и солей

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	$=SO_4$ $-HSO_4$	Сульфат Гидросульфат
H_2CO_3	Угольная	$=CO_3$ $-HCO_3$	Карбонат Гидрокарбонат
H_3PO_4	Фосфорная	$\equiv PO_4$ $=HPO_4$ $-H_2PO_4$	Фосфат Гидрофосфат 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,
КОВАЛЕНТНАЯ ПОЛЯРНАЯ СВЯЗЬ,
Примеры:
CO
HNO3

Название кислот и солей
Виды химической связи

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


Осторожно
грибы
Грибы убийцы.
Признаки интоксикации.
Неотложные меры при отравлении грибами.

ВЫХОД