

9-6

Олимпиадная работа

по химии

ученика 9^{го} класса

МКОУ Чукотинская СОШ

Почарова Ивана Александровича

2003. 05. 06.

Учитель: Проценко Е. В.

9-4

9.1

1) Углеродный газ - CO i

2) Мел - CaCO_3 i

3) Поваренная соль - NaCl i

4) Кустарниковая сода - Na_2CO_3

5) Угль - C

6) Тяжелый -

7) Кварц - SiO_2 S

8) Железо -

9) Веселящий газ N_2O —

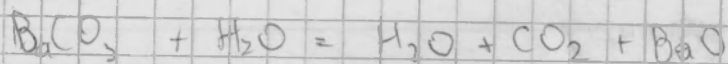
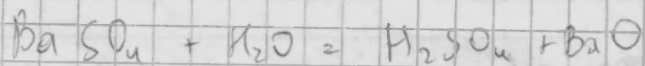
10) Магическая соль - P_2O_5 —

IV
II

9.2

BaSO_4 нельзя заменить на BaCO_3 по-

ну что BaCO_3 распадается на CO_2 и H_2O



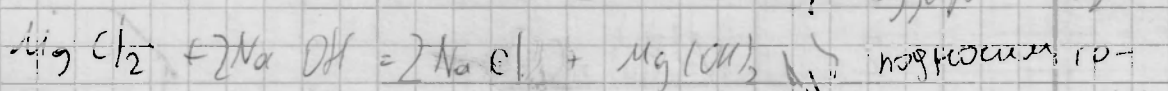
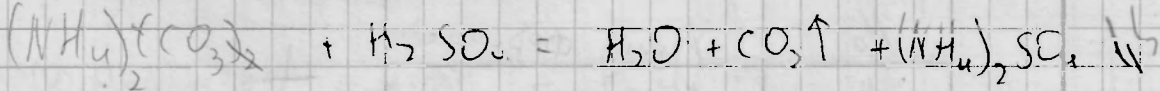
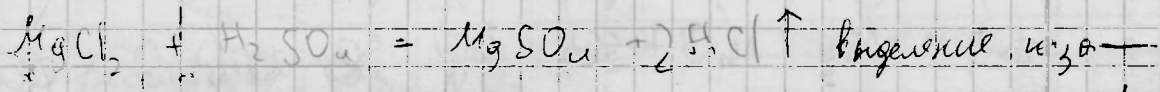
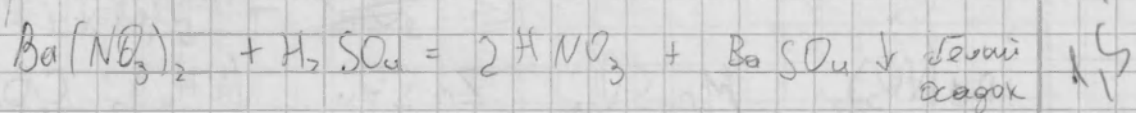
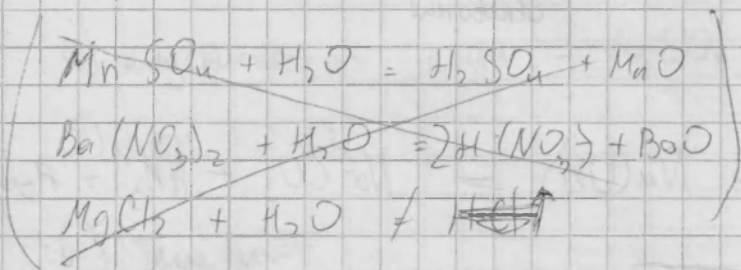
9.3 - Ba

9.4 Пищевая сода - NaHCO_3

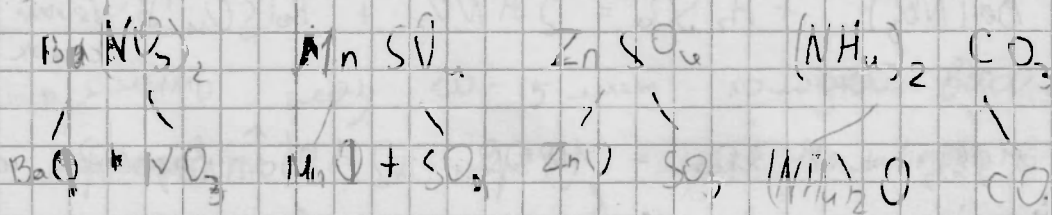
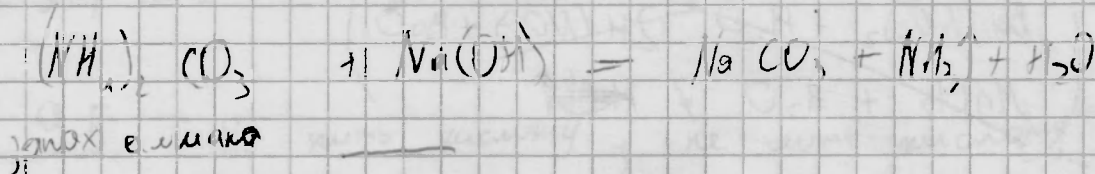
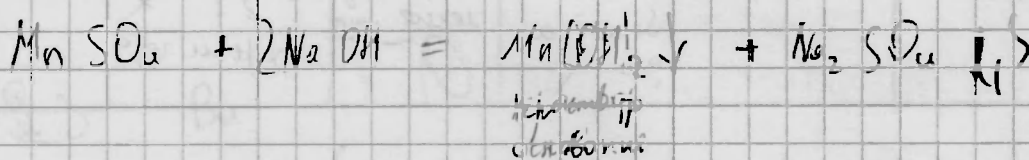
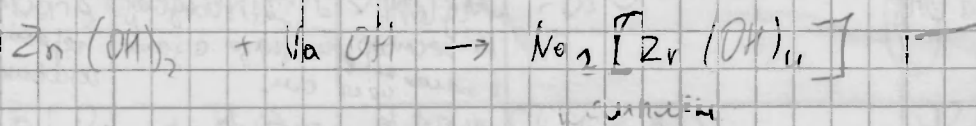
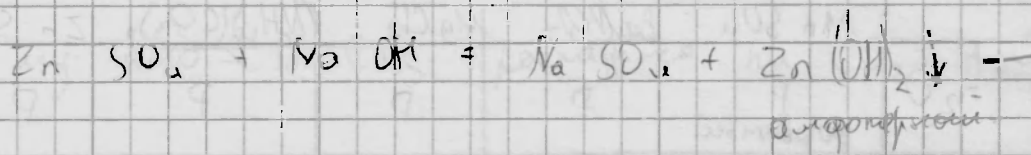
9.5 Не пить кислоту, не пить кислую
в других, если кислота попала в рот

промыть рот 10-15 мин холодной водой и
обратиться к врачу, нельзя пить в
кислоту воду, нельзя наливаться кислоту
илими руками.

	Mn SO ₄	Ba(NO ₃) ₂	MgCl ₂	(NH ₄) ₂ (CO ₃) ₂	Zn·SO ₄
H ₂ O	Р растворяется	Р	Р	Р	Р
NaOH			Mg(OH) ₂ ↓ не растворяется в воде и в растворах щелочей	NH ₃ ↑ BaCO ₃ ↓ не растворяется в воде и в растворах щелочей	Zn(OH) ₂ ↓ нерастворим в воде и в растворах щелочей
H ₂ SO ₄		BaSO ₄ ↓ слабо растворим в воде	HCl ↑ BaSO ₄ ↓ не растворяется в воде и в растворах кислот	CO ₂ ↑ NH ₄ HSO ₄ ↓ растворяется в воде	



Mg(OH)_2 в воде не растворяется
 не растворяется в воде и в растворах кислот
 образуется при взаимодействии раствора хлорида магния с раствором гидроксида натрия



№	Химическое вещество
1	Mn SO ₄
2	(NH ₄) ₂ CO ₃
3	Zn SO ₄
4	Ba (NO ₃) ₂
5	Mg Cl ₂

1
+
+
+
+

5