

Бсероинити сити...
Кашакова Александра Владимировича (теоретически).

№ 5-8-1. 5,5

- 1) Использовать магнит чтобы убрать железо
- 2) Сгущенку, песок и сахар переложить в сосуд с водой
- 3) Перемешивать воду пока сахар не растворится
- 4) Процедить воду с сахаром, песком и сгущенкой через сито в другой сосуд чтобы убрать песок и сгущенку.
- 5) Сосуд с водой и сахаром нагреть чтобы вода испарилась, а сахар остался на дне сосуда.

№ 5-8-4. 11,5

- | | | |
|-----------|-------------|-------------|
| 1) Никель | 5) Марганец | 9) цирконий |
| 2) Цинк | 6) кремний | 10) аргон |
| 3) азот | 7) молибден | 11) медь |
| 4) бор | 8) углерод | 12) криптон |

металлы - никель, цирконий, медь, криптон, аргон.
неметаллы - углерод, молибден, кремний, марганец, бор, азот, цинк.
двухвалентный - кремний
пятивалентный - криптон.

№ 5-8-3. 7,5

- 1) химические - N_2, N_4, N_5
физические - N_1, N_3, N_6
2) N_1 - вода N_3 - соль или сахар... № 5 - газ
 N_2 - дерево N_4 - железо № 6 - лёд

- 3) физические явления - это явления при которых вещества не превращаются из одного в другой
химические явления - это явления, при которых вещества превращаются из одного в другой

№ 5-8-2. 2,5

~~$m(O)$~~
 $M_r(Z) = n \cdot A_r$
 $M_r(O) = 0,255 \cdot 16 = 4,08$
 $M_r(C) = 0,095 \cdot 12 = 1,14$
 $M_r(H) = 0,63 \cdot 1 = 0,63$
 $M_r(N) = 0,014 \cdot 14 = 0,196$
 $m(O) = 4,08$
 $m(C) = 1,14$
 $m(H) = 0,63$
 $m(N) = 0,196$
 $m(в-ва) = 4,08 + 1,14 + 0,63 + 0,196 = 6,046$

Управление образования
администрации города Хабаровска
муниципальное автономное
общеобразовательное учреждение
ГИМНАЗИЯ № 6
Ленинградская ул., д. 79, Хабаровск, 680021
Тел.: (4212) 38-35-88
ОГРН 1022701287510
ИНН/КПП 2724020252/272401001

№ _____
На № _____ от _____

Серия _____
Кашанова Александра Владимировича (практический
тур)

№1.

105

	Мука	Сахар	Соль	Кислота	Сода
Мука	-	-	-	-	-
Сахар	-	-	-	-	-
Соль	-	-	-	-	-
Кислота	-	-	-	-	↑
Сода	-	-	-	↑	-

Проведя опыт я обнаружил то химическая реакция произошла между кислотой и содой. Выделился газ, который придал пористость тесту.

№2.

При добавлении в тесто газированной воды химическая реакция не произошла. Но тесто получилось пористым за счет содержания газа в газированной воде.

А-углекислый газ CO_2

Примеры образования углекислого газа:

- 1) При сжигании топлива
- 2) Выделение углекислого газа при дыхании живого организма.