

Задача 3

1. РТУТЬ +
2. АРГОН +
3. БАРИЙ +
4. НАТРИЙ +
5. Водород +
6. фосфор +
7. углерод -
8. Иттрий +
9. Германий +
10. Франций +
11. рений - 2 балла

Ртуть - ~~вещество~~ тяжелое вещество красного цвета. Используют
в а) термометрах для измерения температуры тела
б) термометрах для измерения температуры воздуха. 1 балл

Задача 4.

1. Выдыхаемый воздух тяжелее, ведь $\approx 4\%$ кислорода замещается углекислым газом, а углекислый газ тяжелее кислорода, что очевидно даже по их формулам. 2 балла

1) Растворение веществ.

а) Добавив медный купорос в стакан с дистиллированной водой и размешав его, я узнаю, что вещество полностью растворилось.

б) Добавив в воду оксид меди, я узнаю, что он осел на дне.

в) Добавив в воду парарфин, я узнаю, что он почти не растворился на поверхности воды.

Вывод: медный купорос растворился, а парарфин и оксид меди - нет. Следовательно, медный купорос - растворимое вещество, а парарфин и оксид меди - нерастворимые. ^{неодурированная соль.} Получившаяся

2) Изучение смеси.

а) 1) собрать ипатьевской парарфин с поверхности воды.

2) Слить спирт.

3) Налить спирт в бутылку.

4) Отфильтровать ~~воду~~ раствор.

5) Налить часть ~~раствора~~ отфильтрованного раствора в газетную чашку.

6) Налить газетную чашку в чашку с водой.

7) По чашке налить спирта.

8) По чашке спирта.

9) После выпаривания раствора получить спирт. Кассет.

Вывод: для начала при разложении смеси нужно вывести
нерастворимые вещества. Это я сделал, собрав парадигму итакеллоном
и профильтровал раствор. Нерастворимый осадок я вывел
с помощью выпаривания. Я использовал такую химическую посуду, как
химический стакан, воронка, рудфоровая чашка.

Экспериментальная часть - 19 баллов.

Кашев