

Шифр III 9X 85H

Задание 1.

- 1) – это теплопередача (конвекция) +
6), 10) – Признаки хим. реакции:

- Изменение температуры
- Осадок
- Изменение цвета
- Изменение запаха
- Изменение состава

(16)

Задание 2.

- а) – водород; H + 16
б) – гелий; Азот. He; N —
в) Менделеев; Эйхштейний + 26
г) Золото; Серебро; Цинк; Плутоний + 25
д) Америций; Берклиий + 25
е) Прометий + 16

(85)

Задание 3

Атом	Число протонов	Число электронов	Число нейтронов	Массовое число.
Ca	20 +	20 +	20	40
Te	52 +	52 +	76 +	128 + 2
Dy	66 +	66 +	96 +	162 + 2
As	33	33	42 +	75 + 1
H	1	1	0	1 + 0,5

Задание 4

А) $3\text{H}; \frac{3}{1}\text{H}$ третий $\text{Mr}(\frac{1}{2}\text{O}) = 2 \cdot 2 + 16 = 20$

Русское название	Латинское название
Серебро	Argentum
Золото	Aurum

+0,5
+0,5 = 10

(8,55)

2) Я думаю, что серебро дешевле больше из-за плотности добычи, переплавки и обработки по сравнению с золотом.

3)

~~Масса~~ = Масса чистого серебра - 2,3865 гр. + 10

Масса чистого золота - 3 гр. + 10

4) - потому что это слишком дорого (затраты на золото) добавляют новые свойства сплавляя с другими металлами. —

5)

$2,58 \cdot 10,5 \frac{\text{г}}{\text{см}^3} \approx 0,24580952382 \approx 0,2458095 \text{ см}^3$ + 10

$4 \cdot 19,3 \frac{\text{г}}{\text{см}^3} \approx 0,2073052 \text{ см}^3$ + 10

V_1 - объем серебра
 $m_1 > m_2$ $V_1 > V_2$
 V_2 - объем золота
 m_2 - масса золота

6.

примерно в 12 раз —

56

Задача 5.

Сначала В для отделения воды и песка, а затем В для выделения соли.

Задача 6

56

1) Al_2O_3 + 1

2) K_2O — ~~11400~~
 ~~$\times 10^4$~~

3) Fe_2O_3 —

4) Ca(OH)_2 + 1

5)

6) Na_2CO_3 —

7) NO_3 —

8) OH —

9) H_2O_2 + 1

10) $\text{Na}_2\text{CO}_3\text{H}_2$ —

35

Акунина Л. В. Леф
Сергеев Н. Н. Ку
Тюмешова Р. Т. Леф