- **3.** Во многих косметических средствах используется вещество, состоящее из атомов углерода, водорода и еще одного элемента **X**. В этом соединении отношение масс углерода, неизвестного элемента **X** и водорода равно 9 : 12 : 2 соответственно, а количество атомов элемента **X** численно равно количеству атомов углерода.
 - 1) Определите неизвестный элемент **X**. Установите формулу соединения (ответ подтвердите расчетами).
 - Предложите структурную формулу данного соединения, учитывая, что а) в нем все элементы проявляют максимальную валентность, б) атом углерода образует не более одной связи с атомом элемента X, в) атом элемента X образует не более одной связи с атомом углерода.
 - 3) Приведите название этого соединения и укажите его агрегатное состояние при комнатной температуре.

№ 3

Согласно отношению масс находим отношение количества вещества:

C: X: H = 0.75: 12/x: 2.

Следовательно, формула соединения С₃Х₃Н₈.

Найдём $A_r(X) = 12/0,75 = 16$, что совпадает с атомной массой кислорода. Тогда формула неизвестного вещества $C_3O_3H_8$ — это глицерин.

Н—С—С—С—Н ОН ОН ОН

Структурная формула глицерина представлена справа.

При комнатной температуре глицерин представляет собой прозрачную маслянистую жидкость.

Рекомендации к оцениванию:

_	to many the state of the state	
1.	Определено отношения масс – 2 балла	2 балла
2.	Определён неизвестный элемент – 2 балла (если при этом не	2 балла
	приведён соответствующий расчёт, ставится 0.5 балла).	
3.	Выведена формула с неизвестным элементом - 2 балла (если при	2 балла
	этом не приведён соответствующий расчёт, ставится 0.5 балла).	
4.	Предложена структурная формула неизвестного вещества.	3 балла
5.	Приведено название вещества – 0.5 балла.	0.5 балла
6.	Указано агрегатное состояние вещества при комнатной температуре	0.5 балла
	– 0.5 балла.	

ИТОГО: 10 баллов