

Задача 1.
Определить количество вещества, содержащегося в 100 г смеси, состоящей из 20 г сахара и 80 г воды.

100.

1007

Задача 2.
Определить количество вещества, содержащегося в 100 г смеси, состоящей из 20 г сахара и 80 г воды.

$n(C_6H_{12}O_6) = Ar(C_6H_{12}O_6) : Ar(S_{\text{см}})$

$N(O) : N(S_{\text{см}}) = 0,4 : 2 = 2 : 5$

Очевидно! На один атом углерода приходится 2,5 атома кислорода.

Задача 3.

а) определить количество органических веществ при перемешивании сахара, крахмала и др., находящихся в воздухе; образование смеси при горении свеч и многих органических веществ;

б) горение мажор, перемешивание чинки на воздухе.

в) перемешивание ртутки на воздухе

Задача 4

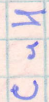
$n(X) : (4n(Y)) = 2$

100.

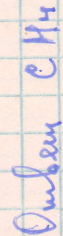
воздухе.

$$m(X) = 12m(Y)$$

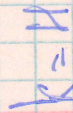
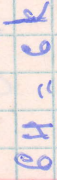
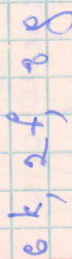
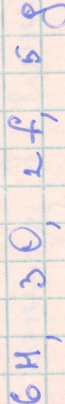
$$Ar(X) = 12Ar(Y)$$



100%

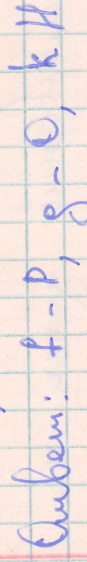
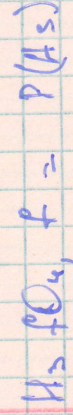
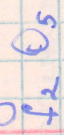


Zagora 5.



$$30 + 5g = 8g$$

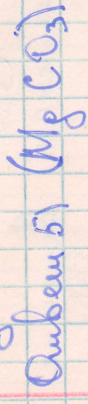
$$g = 0$$



100%

Zagora 6.

$$MgCO_3 : w(O) = 3 \cdot 16 : 84 = 0,57$$



100%

600%