



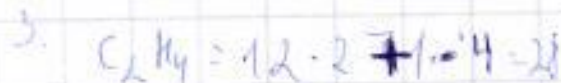
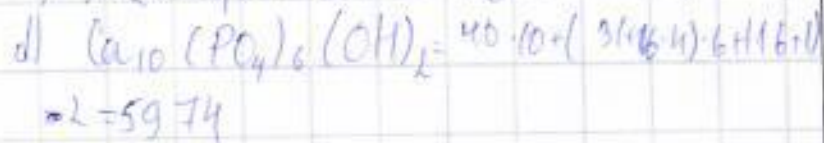
Титульный лист для шифрования работ участников

Работа участника

Толтырылған беттер саны: 1
(Количество заполненных листов)

Шифр: 65

☹☹



$$W(C) = \frac{24}{28} \cdot 100\% = 85,7\%$$

4.

S_8 - май зат

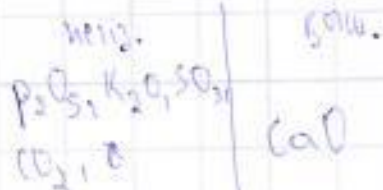
MnO_2 - тұрғы зат

K_4 - май зат

He - май зат.

3-тапсырма

1.



- 2-тап
 1. MgO - мағий ағыс
 2. KCl - калий шорғиді.

1-тапсырма. Құрапайым есептер.

а) $H_2O = H_2 - 2 \cdot 1, O - 16$

б) $O_2 = 2 \cdot 16$

$KF = K = 39, F = 19$

$S_2Cl_2 = 2 \cdot 32, 2 \cdot 35,5$

2.

а) $MgO = 24 + 16 = 40$

б) $PH_3 = 31 + 1 \cdot 3 = 34$

в) $Al_2(SO_4)_3 = 27 \cdot 2 + (32 + 16 \cdot 3) \cdot 4 = 536$

д) $Ca_{10}(PO_4)_6(OH)_2 = 40 \cdot 10 + (31 + 16 \cdot 4) \cdot 6 + 16 \cdot 2 = 5974$

3.

$C_2H_4 = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 = 28$

$W(C) = \frac{24}{28} \cdot 100\% = 85,7\%$

4.

S_8 - май зат

MnO_2 - тұрақ зат

P_4 - май зат

He - май зат.