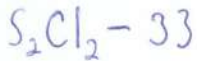


1-тапсырма



2. $M_r(MgO) = 24 \cdot 1 + 16 \cdot 1 = 40$

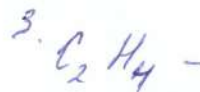
$M_r(PH_3) = 31 \cdot 1 + 1 \cdot 3 = 34$

$M_r(Cd_2(SO_4)_3) = 27 \cdot 2 + 32 + 16 \cdot 4 \cdot 3 = 288$

$M_r(CaCO_3(PO_4)(OH)_2) = 40 + 12 + 16 \cdot 3 + 31 + 16 \cdot 4 + 16 + 1 \cdot 2 =$

4. Най заттар	күрделі зат.
S, He	MnO_2 , PH_3 .

3. $(C_2H_4 = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 = 28)$



2-тапсырма.



2. Натрий хлор; Магний көміртек оттек;
Кальций үш фосфор оттек екі; Кальций көміртек оттек үш;
Алюминий екі күкірт үш.

3-тапсырма.

Нейтрлік оксидтер: K_2O, CO_2, CaO ;

Қышқандық оксидтер: P_2O_5, SO_3 ;

4-тапсырма.

1. $100\% - 66,5 = 33,5$

Маңдай: 33,5% қамтыған үлесі.

2. $12/мл$

стақан көлемі - 400 мл

қалт массасының үлесі - 8%

Маңдай: 402 қалт бар.

3. Бұл массаға араластырылған.

