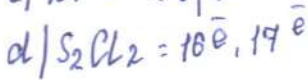
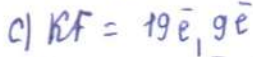
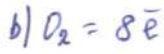


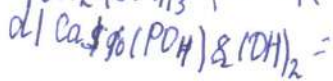
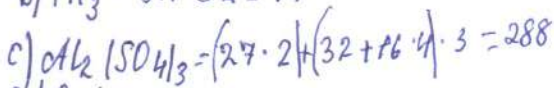
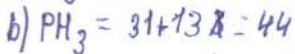
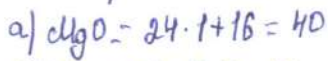
1 тапсырма а) $H_2O = 1\bar{e}, 8\bar{e}$ [1 тап.]



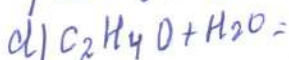
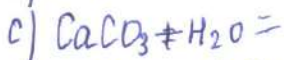
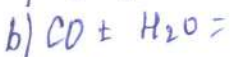
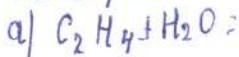
4 тапсырма

Жай: S_8, He | Ғлүгелі: CH_4, P_4, O_2

2 тапсырма с/с.



3 тапсырма



2 тапсырма

1 тапсырма

Формула:

сәлкіні оксид - CH_4O

сәлкініні оксид - CH_2O

көміртегі оксид - CO_2

сәлкініні оксид - Li_2O

фосфор оксид - P_2O

2 тапсырма

$NaCl$ - Натрий хлорид,

CH_3SO_4 - сәлкініні көміртегі оттегі.

H_3PO_4 - Натрий 3 фосфор оттегі.

$CaCO_3$ - Натрий көміртегі оттегі

Al_2S_3 - сәлкініні 2 күкірт 3

3 тапсырма

1) Негізгі: K_2O, CO_2, CaO ; Ғлүгелі: P_2O, SO_3 .

2) Мәсәләде тұрған элементтерді H_2O за қосамыз.

4 тапсырма

1) 66,5.