

гаи-хим-7  
~~017~~ 017

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № 1

1-тапсырма. Қарапайым жетектер

$$H_2O = 1 \cdot 2 + 16 = 18 \quad a) H_2O | 18$$

$$KF = 39 + 19 = 58 \quad b) KF | 58$$

$$O_2 = 16 + 16 = 32 \quad c) O_2 | 32$$

$$S_2Cl_2 = 32 \cdot 2 + 35,5 \cdot 2 = 64 + 71 = 135 \quad d) S_2Cl_2 | 135$$

№ 3

$$C_2H_4 = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 = 24 + 4 \quad a) C_2H_4 = 24$$

$$CO = 12 + 16 \quad b) CO = 12$$

$$CaCO_3 = 40 + (12 + 16 \cdot 3) \quad c) CaCO_3 = 96$$

$$C_2H_4O = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 + 16 \quad d) C_2H_4O = 24$$

№ 4

Май зат:  $S_8$ ;  $P_4$ ;  $He$

Күргей зат:  $MnO_2$

№ 2

$$MgO = 24 + 16 = 40 \quad a) MgO = 40$$

$$PH_3 = 30 + 1 \cdot 3 = 33 \quad b) PH_3 = 33$$

$$Al_2(SO_4)_3 = 27 \cdot 2 + (32 + 16 \cdot 4) \cdot 3 = 342 \quad c) Al_2(SO_4)_3 = 342$$

Ca # 6  $(PO_4)$  және  $(OH)_2$

2-тапсырма.

1)  $MgO$ ,  $AlO$ ,  $C_4O$ ,  $LiO$ ,  $P_5O$ .

2)  $KaCl$  - калий, хлор;  $MgSO_4$  - магний, күлдірт, оттектің төрт көрсеткіші

$K_2PO_4$  = калийдің үш коэффициенті, фосфор, оттектің төрт коэффициенті

$CaCO_3$  = кальций, көміртек, оттектің үш коэффициенті.

$Al_2S_3$  = алюминийдің екі коэффициенті, күлфуртің екі коэффициенті.

3-тақсирма. Оксидтер реакциясы.

1)

Көмірдік:  $K_2O$ ;  $CaO$

Қошыландыру:  $P_2O_5$ ;  $SO_3$ ;  $CO_2$

2) Калий оксиді сумен өте жақсы әрекеттесіп суда ерістегендіктен алады.

Фосфор оксиді сумен бірге арақоспап кетеді.

4-тақсирма

Сироп барлығы - 100 г

Ал қант - 66,5 г

$$1) \text{ м: } \frac{66,5 \cdot 100}{100} = 66,5 \%$$

н: 66,5 % қант

$$2) \text{ м: } 66,5 \cdot 12 / \text{мл} = 66,5 \text{ г/мл}$$

н: миллиметр куб сантиметрге 12 мл, бір стақанға 66,5 г/мл болады.

$$4) \text{ м: } 100 \text{ г} - 66,5 \text{ г} = 33,5 \text{ г сироп}$$

$$33,5 + 20 = 53,5$$

$$66,5 - 20 = 46,5$$

н: 46,5 қант болады.

3)

$$\text{м: } 66,5 \text{ г/мл} + 100 \text{ г} = 166,5 \text{ г/мл}$$

н: барлығы сумен сиропта 166,5 г/мл - да арақоспапқа.