

1) a) H_2O . $1e^-; 8e^-$; б) $8e^-$; c) $19e^-; 9e^-$. d) $16e^-; 17e^-$.

2. a) $Mr(MgO) = 24 + 16 = 40$; б) $Mr(PH_3) = 31 + 1 \cdot 3 = 34$; $Mr(Al_2(SO_4)_3) = 27 \cdot 2 + 32 \cdot 3 + 16 \cdot 12 = 342$

3a) K_2H_4 - 100%.
 $w(C_2) = \frac{Ar(C_2)}{Mr(K_2H_4)} \cdot 100\%$
 $w(C_2) = \frac{24}{28} = 85.7\%$
 $w(C_2) = 85.7\%$

б) $w(CO) = \frac{Ar(CO)}{Mr(CO)} \cdot 100\%$
 $w(C) = \frac{12}{28} \cdot 100\%$
 $w(C) = 42.8\%$

д) $Ca(PO_4)_2 \cdot (OH)_2$
 $= 40 + 31 \cdot 2 + 16 \cdot 4 + 17 \cdot 2 = 270$

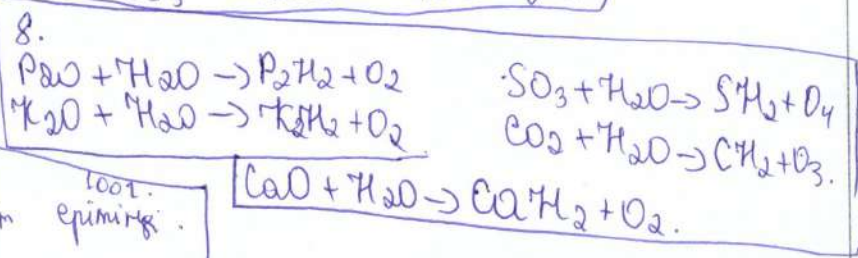
с) $CaCO_3 = 100\%$
 $w(C) = \frac{Ar(C)}{Mr(CaCO_3)} \cdot 100\%$
 $w(C) = 12\%$

д) $C_2H_4O = 100\%$
 $w(C_2) = \frac{Ar(C_2)}{Mr(C_2H_4O)} \cdot 100\%$
 $w(C_2) = \frac{24}{44} \cdot 100\%$
 $w(C_2) = 54.5\%$

4. а) S₈ - май зат
 б) MnO₂ - күрне зат
 д) P₄₃ - май зат
 е) He - май зат.

5. MgO, Al₂O₃, CO₂, Li₂O, PO₄
 6. NaCl - натрий хлор.
 MgSO₄ - магний сульфат.
 K₃PO₄ - калий ұш пш о терт.
 CaCO₃ - кальций со ұш.
 Al₂S₃ - алюминий екі ест ұш.

7. SO₃, CO₂ - қышқылды газ.
 BaO, K₂O, CaO - негізді газ.



9. $w(\frac{66,5}{100}) \cdot 100\%$ ерітіндінің ерітіндісі.
 $w(\frac{66,5}{100}) \cdot 100\%$
 $w = 66,5\%$

10. $m = \rho V$
 $m = 400 \cdot 1 = 400г.$

11. $100г(сирот) + 400г(су) = 500г.$ массаға айналады.

12. $w(\frac{66,5}{100}) \cdot 100\%$
 $w = 55,4\%$ қанша азды.

rai-him-7 036

Қатысушының шешімдерін толтыруға арналған өріс / Поле для заполнения решений участника

Парақ / Страница № 2