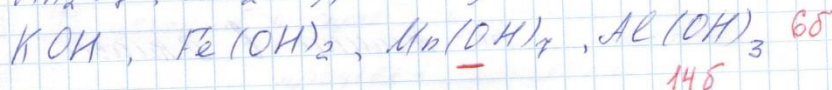
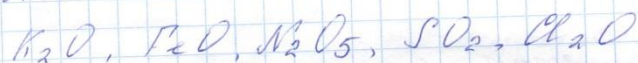


Будимовой Е.

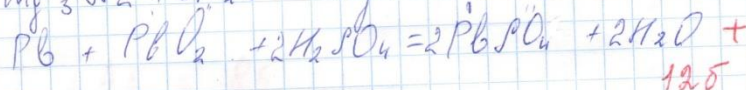
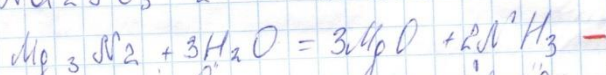
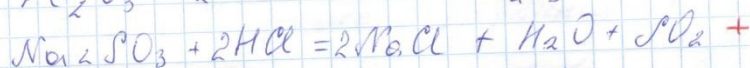
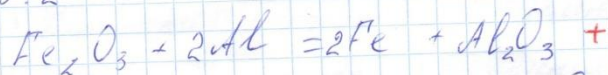
Школьный этап олимпиады

по физике в 9 классе

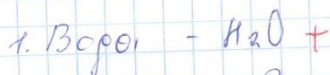
9.1.



9.2



9.3



2. Дано: Решение:

$$V(H_2O) = 1л \quad \rho = \frac{m}{Mr}$$

$$V(H_2O) = ? \quad m = 1000г$$

$$Mr = 1 \cdot 2 + 16 = 18г/моль$$

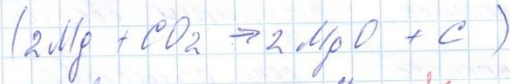
$$\rho = \frac{1000г}{18г/моль} \approx 56,1 моль +$$

3.

9.4

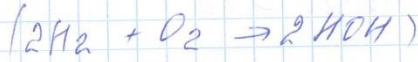
углекислоты газ -  $\text{CO}_2 + 16$

- тяжелее воздуха
- не поддерживает горения
- реагирует со щелочами
- образованием ~~металлов~~<sup>воды</sup> и карбонатов



водород -  $\text{H}_2 + 16$

- легче воздуха
- реагирует с активными металлами



кислород -  $\text{O}_2 + 16$

- тяжелее воздуха
- поддерживает горение 25
- малорастворим в воде

азот -  $\text{N}_2 + 16$

- тяжелее воздуха
- не поддерживает горения

9.5.

- 1) Химический процесс
  - + 2) Химический процесс
  - + 3) Физический процесс
  - + 4) Физический процесс
  - + 5) Химический процесс
  - 6) Химический процесс
  - 7) Химический процесс
- одно вещество  
превращается в другое
- изменение  
агрегатного  
состояния
- возрастание массы
- возрастание объема
- одно вещество  
превращается в другое

$$45 + 45 = 85$$

Итого 515