

Тема 1. Ответы к задачам для самостоятельного решения.

1. 86 г/моль; 82 г/моль; 17 г/моль
2. $1,6 \cdot 10^{-3}$ моль
3. $1,63 \cdot 10^{-22}$ г
4. 0,15 моль
5. $4,013 \cdot 10^{23}$; $8,026 \cdot 10^{23}$;
6. 16 г/моль
7. 0,9 моль, 1 моль, 0,1 моль
8. N_2O_3
9. одинаково
10. $3,46 \cdot 10^{-22}$ г
11. 12,6 г, 88,2 г, 41,3 г
12. $2,408 \cdot 10^{24}$, $2,8896 \cdot 10^{24}$
13. 0,2 моль, 0,8 моль, 21,2 г, 68 г
14. $1,204 \cdot 10^{23}$, 8,2 г
15. 1,5
16. 118,3 г
17. 48,3 г $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$