

Chimie 30S

Révision : les réactions chimiques - corrigé

1. $7,23 \times 10^4$ moles de fer
2. $9,63 \times 10^{24}$ molécules d'eau
3. $4,52 \times 10^{24}$ atomes de chlore
4. $2,89 \times 10^2$ moles de C_3H_8
5. 138,9055g/mol
6. 159,6882g/mol
7. $8,56 \times 10^{-1}$ mol de $CaCl_2$
8. 701,26 g
9. $2,47 \times 10^{24}$ atomes
10. 11,28 g
11. 2 : 2 : 2 : 1
12. 3,6 moles d'eau
13. 0,83 moles de H_2
14. 49,82 g
15. H_2O – réactif limitant, 13,44g de Li en excès, 1,68g de H_2
16. a. $4Na + O_2 \rightarrow 2Na_2O$ synthèse
b. $Pb(NO_3)_2 + Na_2CrO_4 \rightarrow PbCrO_4 + 2NaNO_3$ déplacement double
c. $3Zn + 2CrCl_3 \rightarrow 3ZnCl_2 + 2Cr$ déplacement simple
d. $2C_7H_{14} + 19O_2 \rightarrow 12CO_2 + 14H_2O$ combustion
e. $Mg_3N_2 \rightarrow 3Mg + N_2$ décomposition
18. a. $\Delta H = -628kJ$
b. $\Delta H = -135,2kJ$