

酸化の基礎計算問題

- 問1. 銅 8 g を完全に酸化させると酸化銅は何 g できるか。
①10.0 g
- 問2. 銅 10 g を完全に酸化させると酸化銅は何 g できるか。
②12.5 g
- 問3. 酸化銅 30 g を得るには少なくとも銅が何 g 必要か。
③24.0 g
- 問4. 酸化銅 16 g を得るには少なくとも銅が何 g 必要か。
④12.8 g
- 問5. 銅 16 g を完全に酸化させるには酸素が何 g 必要か。
⑤4.0 g
- 問6. 銅 14 g を完全に酸化させるためには酸素が何 g 必要か。
⑥3.5 g
- 問7. マグネシウム 12 g を完全に酸化させると何 g の酸化マグネシウムができるか。
⑦20.0 g
- 問8. 酸化マグネシウム 15 g を作るためには、少なくとも何 g のマグネシウムが必要か。
⑧9.0 g
- 問9. あるマグネシウムを完全に酸化させるために酸素が 5 g 必要だった。マグネシウムの質量を求めよ。
⑨7.5 g
- 問10. 10.5 g のマグネシウムを完全に酸化させるためには何 g の酸素が必要か。
⑩7.0 g
- 問11. あるマグネシウムを完全に酸化させたら、酸化マグネシウムが 22.5 g できた。このとき結びついた酸素の質量を求めよ。
⑪9.0g
- 問12. 酸化マグネシウム 25g を作るのに必要な、マグネシウムの量は何 g か。
⑫15.0 g
- 問13. 銅 8g と反応する酸素は何 g か。
⑬2.0g

- 問14. 酸素 0.5 g と反応する銅は何 g か。
⑭2.0g
- 問15. マグネシウム 15g から何 g の酸化マグネシウムができるか。
⑮25.0 g
- 問16. マグネシウム 6g と反応する酸素は何 g か。
⑯4.0 g
- 問17. 酸素 0.4 g と反応するマグネシウムは何 g か。
⑰0.6 g
- 問18. 2.4g の銅と化合する酸素の質量は何 g か。
⑱0.6 g
- 問19. 3.2g の酸素と化合するマグネシウムの質量は何 g か。
⑲4.8g
- 問20. 4.5g の酸化マグネシウムに含まれている酸素の質量は何 g か。
⑳1.8g
- 問21. 銅 3.6 g と化合する酸素の質量は何 g か。
㉑0.9g
- 問22. 銅 5.2g と化合する酸素の質量は何 g か。
㉒1.3g
- 問23. 酸化銅 12.5 g に含まれる銅の質量は何 g か。
㉓10.0g
- 問24. 酸化銅 16.0g に含まれる酸素の質量は何 g か。
㉔3.2g
- 問25. マグネシウム 7.2 g と化合する酸素の質量は何 g か。
㉕4.8g
- 問26. マグネシウム 10.5 g 十分に加熱すると、酸化マグネシウムは何 g できるか。
㉖17.5g