

1. Calcule el número de moles de aluminio en 3.60 g de aluminio

2. Calcule el número de moléculas de oxígeno en 50.0g de dióxígeno gaseoso.

3. Moles de cloruro de plata en 55.0 g de cloruro de plata

4. Moles de carbonato de calcio en 3.50g de carbonato de calcio.

5. Moles de sodio en 1.60×10^{23} átomos de sodio

6. Moles de agua en 7.50×10^{24} moléculas de agua.

7. Gramos de magnesio en 3.45×10^{23} átomos de magnesio

8. Gramos de fosfato de sodio en 1.50 mol de fosfato de sodio

9. Moles de arsénico en 5.25×10^{24} átomos de arsénico

10. Moles de dióxido de carbono en 1.59×10^{24} moléculas de dióxido de carbono.

A. 0.035 mol

B. 0.133 mol

C. 0.266 mol

D. 0.386 mol

E. 12.45 mol

F. 2.64 mol

G. 8.72 mol

H. 13.92 g

I. 245.91 g

J. 9.41×10^{23} moléculas