

12. احسب عدد الجسيمات الممثلة (ذرات أو جزيئات أو أيونات أو وحدات صيغة) في كل من المواد الآتية:

a. 11.5 mol من الفضة Ag.

6.92×10(24) C 7.83×10(23) A

19.2×10(24) D 6.873 B

b. 18.0 mol من الماء H₂O.

87.11 C 2.4×10(22) A

1.08×10(25) D 70.52 B

c. 0.15 mol من كلوريد الصوديوم NaCl.

7.603×10(23) C 10.36×10(23) A

22.98 D 9.03×10(22) B

d. 1.35 × 10⁻² mol من الميثان CH₄.

8.13×10(-21) C 8.13×10(21) A

19.7×10(12) D 13.54×10(22) B