

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