

ورقه عمل تفاعلية لمادة: الكيمياء المول وعدد افوجادرو
اعداد المدرس: احمد عمر

تسمى وحدة النظام الدولي الأساسية لقياس كمية المادة:			
(a) الطول	(b) الجول	(c) المول	(d) الجرام

يسمى العدد 6.02×10^{23} :			
(a) عدد أفوجادرو	(b) عدد دوتسون	(c) عدد الكتلة	(d) عدد التأكسد

عدد جزيئات السكروز في 3.5 mol منه:	
molecules 1.11×10^{24} (a)	molecules 3.11×10^{24} (c)
molecules 2.11×10^{24} (b)	molecules 4.11×10^{24} (d)

عدد ذرات Zn في 2.5mol منه:	
atoms 1.505×10^{24} (a)	atoms 3.505×10^{24} (c)
atoms 2.505×10^{24} (b)	atoms 4.505×10^{24} (d)

عدد الجزيئات في 11.5mol من الماء H_2O :	
molecules 1.923×10^{24} (a)	molecules 3.923×10^{24} (c)
molecules 3.923×10^{24} (b)	molecules 6.923×10^{24} (d)