

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:	
1.505×10^{24} atoms (a)	3.505×10^{24} atoms (c)
2.505×10^{24} atoms (b)	4.505×10^{24} atoms (d)

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