

ورقة عمل تفاعليه للصف : عاشر متقدم

اعداد المدرس : احمد عمر



أي من العلاقات الرياضية التالية تمثل قانون الغاز المثالي:			
$PR=nTV$ (d)	$PV=nRT$ (c)	$Pn=RTV$ (b)	$PT=nRV$ (a)
احسب عدد مولات غاز الأمونيا NH_3 الموجودة في وعاء حجمه 3L عند $3 \times 10^2 K$ وضغط 1.5atm:			
3.18mol (d)	2.18mol (c)	1.18mol (b)	0.18mol (a)

