الذي يمثل عدد الجزيئات هو عدد كبير جدا، ويسمى هذا العدد بعدد أفوجادروN ويسمى الثابت بثابت بولتزمان، وبالطبع فإن نسبة إلى العالم الإيطالي أميديو أفوجادرو. يساوي عدد أفوجادر و عدد الجزيئات في عينة من المادة كتلتها تساوي الكتلة المولية .K 31 ،(عدد المولات الموجودة) n (الكتلة الجزيئية) من المادة. وتستطيع أن تستخدم هذه العلاقة للتحويل بين الكتلة والعدد

وبإعادة الترتيب تستطيع كتابة قانون الغاز المثالي بأكثر الصيغ شيوعًا. قانون الغاز المثالي الكهروضوئية = العلاج ببدائل ودرجة حرارته R النيكوتين للغاز المثالي، يكون حاصل ضرب ضغط الغاز في حجمه يساوي عدد المولات مضروبا في الثابت m، معلومة فإن الحجم يجب أن يعبر عنه بوحدة R بوحدة كلفن. لاحظ أنه إذا كانت قيمة

Summarized by © lakhasly.com