تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف قوانين الغازات المثالية الأساس الرياضي والعلاقات

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي

روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	بنك اسئلة التوجيه لعام 2018
2	خرائط مفاهيم ع العصماء 2018
3	بنك اسئلة حل باب الاحماض والقواعد
4	بنك اسئلة الوحدة الأولى الغازات
5	درس قوة الاحماض والقواعد في مادة الكيمياء

تشارلز

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$

$$\frac{V}{T} = k$$

القانون الموحد

$$\frac{P_1 \cdot V_1}{T_1} = \frac{P_2 \cdot V_2}{T_2}$$

بويل

$$P_1 \cdot V_1 = P_2 \cdot V_2$$

$$P \times V = k$$ ثابت

جاي لوساك

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$

$$\frac{P}{T} = k$$

الغاز المثالي

$$P \cdot V = n \cdot R \cdot T$$

$$n = \frac{ms}{M.wt}$$

$$n = \frac{N_4}{NA}$$

$$n = \frac{ms}{M.wt}$$

$$n = \frac{V}{22.4}$$ (STP)

$(O = 16)$

$M.wt = 2 \times 16 = 32\ g/mol$

$(O_2 = 16)$

thank you

$H_2 \quad O_2 \quad N_2$

* $K_w = [H_3O^+] \times [OH^-] = 1 \times 10^{-14}$ $25^\circ C$

* $pH = -\log [H_3O^+]$

* $pOH = -\log [OH^-]$

* $pH + pOH = 14$ $25^\circ C$

حمض لويس	قاعدة لويس
Ag^+ H^+	Cl^-
BF_3 $AlCl_3$	$:PCl_3$ $:NH_3$
CO_2	ثنائي ايثيل ايثر

$$H^+ + H_2O \rightarrow H_3O^+$$

حمض لويس — قاعدة

$$NH_3 + H_2O \rightleftharpoons NH_4^+ + OH^-$$

قاعدة — حمض — حمض — قاعدة

مرافق — مرافق

برونستيد - لوري