

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف قوانين الغازات المثالية الأساس الرياضي والعلاقات

موقع المناهج ⇌ ملفات الكويت التعليمية ⇌ الصف الثاني عشر العلمي ⇌ كيمياء ⇌ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي



روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

الرياضيات	اللغة الانجليزية	اللغة العربية	التربية الاسلامية
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

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

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

بوويل

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

$$P \times V = k \quad \text{ثابت}$$

تساوي

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

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

جاي لو حاله

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

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

القانون الموحد

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

الغاز المثالي

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

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

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

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

$$n = \frac{V}{22.4}$$

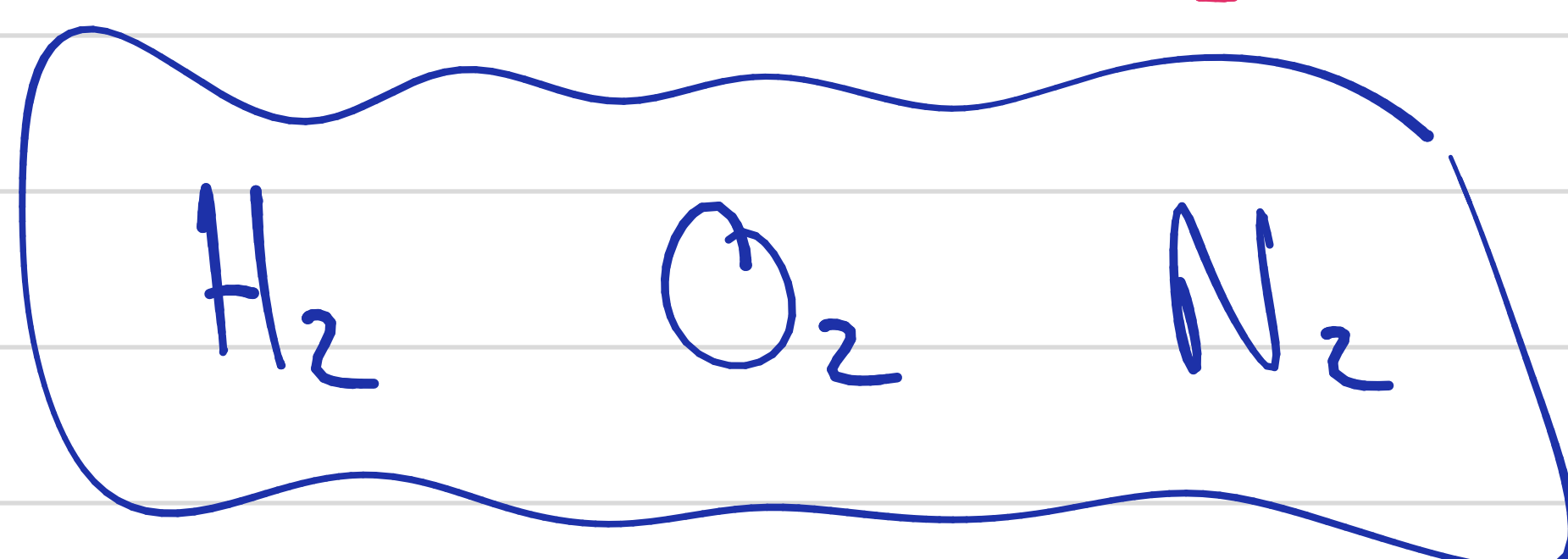
(STP)

$$(O = 16)$$

$$M \cdot wt = 2 \times 16 = 32 \text{ g/mol}$$

$$(O_2 = 16)$$

thank you



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

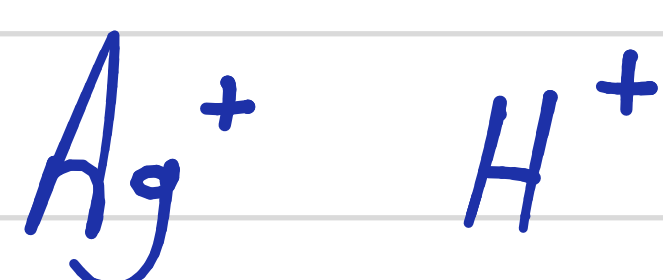
$$* \underline{pH} = -\log [H_3O^+]$$

$$* \underline{pOH} = -\log [OH^-]$$

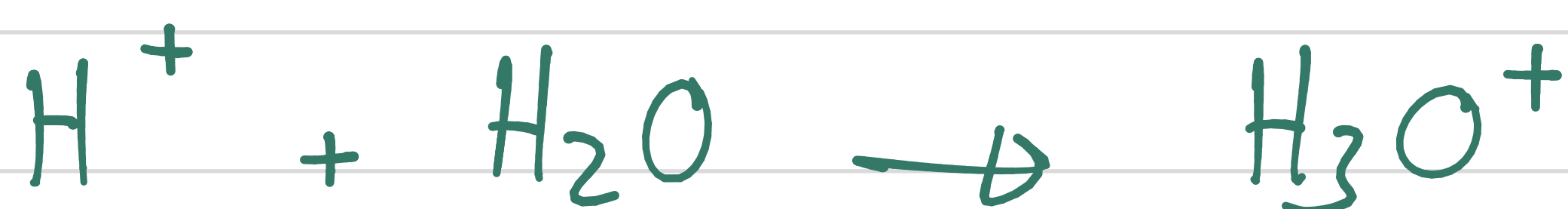
$$* \underline{pH} + \underline{pOH} = 14 \quad \underline{25^\circ C}$$

قاعدة لويس

حمن لويس



ثنائي ايثيل اثير



قاعدة حمن لويس



قاعدة حمن

قاعدة حمن
رافقه رافق

برونستيد - لوري