

يزداد الحجم

يزداد
البحر

أ. أختار عنصراً من الدورة الثانية والمجموعة الرابعة. E

L, M

R

Q

x

Z

x

 $\mathbb{Z},$

2

W

R

أختارُ الإجابة الصحيحة في كلِّ جملةٍ من الجمل الآتية:

~~1-~~ اكتُشِفَت النواة في الذرة عن طريق نجارب:

أ (دالتون.

ب (رذرفورد.

ج (ثومسون.

د (شادروبك.

2- الجسيم الذي يحمل الشحنة الكهربائية السالبة في الذرة يُسمَّى:

أ (البروتون.

ب (النيوترون.

ج (النواة.

د (**الإلكترون.**

~~3-~~ أوّل نموذج ذريّ مبنيّ على المشاهدات التجريبية العلمية؛ صمّم بواسطة العالم:

أ (رذرفورد.

ب (دالتون.

ج (بور.

د (ثومسون.

4- التوزيع الإلكتروني الذي يُمثّل ذرة غاز نبيل، هو:

أ (2,6

ب (**2,8**

ج (2,8,2

د (2,8,8,2

5- التوزيع الإلكتروني الذي يُمثّل عنصراً ينتمي إلى مجموعة العناصر القلوية الأرضية، هو:

أ (2,8

ب (2,8,1

ج (2,8,3

د (**2,8,8,2**

6- التوزيع الإلكتروني الذي يُمثّل عنصراً يقع في الدورة الثالثة والمجموعة 5A، هو:

أ (2,8,3

ب (2,8,8,3

ج (**2,8,5**

د (2,5

~~7-~~ العنصر الذي يُستخدم في تعبئة المناطيد، هو:

أ (الفلور.

ب (الهيدروجين.

ج (الأكسجين.

د (الهيليوم.

تاريخ
١١/١١/٢٠٢٥
د. الطاهر

لوحة الثانية: الاحماض والقواعد والاملاح

درس الأول: خصائص الاحماض والقواعد

الاحماض

1- وضح المقصود بالحمض تبعاً للعالم ارهينيوس؟

صادة تذوب في الماء لتكون ايونات موجبة هي H^+ وايون سالب.

2- عدد خصائص أو مميزات للاحماض؟

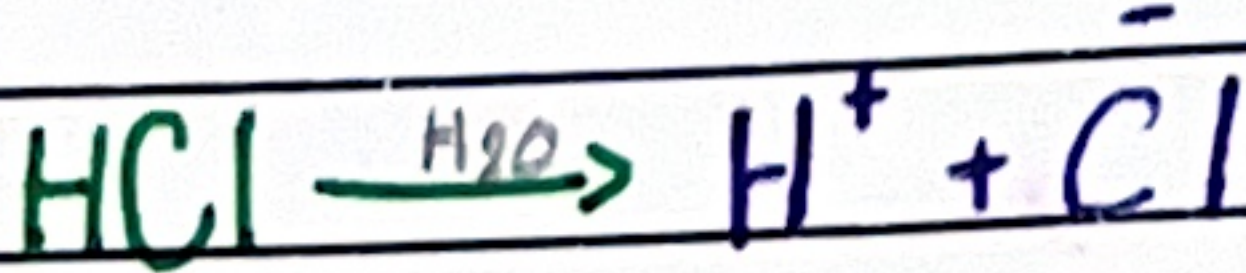
أ- تغير لون ورقة تباع الشب الزرقاء إلى حمراء.
ب- كلوي الحار
ج- طعمها حامض
د- تتفاعل مع الفلزات لنتج ملح وغاز الهيدروجين.

3- أكمل الجدول الآتي :

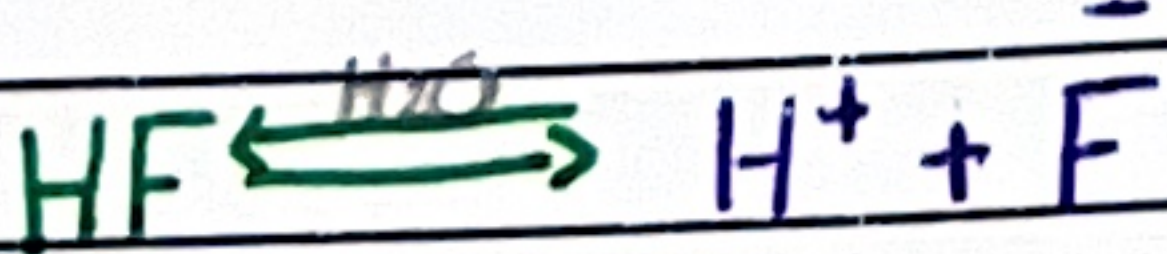
الحمض	الصيغة الكيميائية	استخداماته أو أماكن وجوده
حمض الهيدروكلوريك	HCl	في عهارة المعدة.
حمض الكبريتيك	H ₂ SO ₄	في بطارية السيارة.
حمض الايثانريك (الاسيتك)	CH ₃ COOH	الخل
حمض الستريك		الحمضيات.
حمض الاسكوريك (فيتامين ج)		الحمضيات
حمض الفسفوريك	H ₃ PO ₄	الاسمدة.
حمض اللاكتيك		اللبن.

ملاحظات على الاحماض: معادلة تأين الحمض: ايونات حمض.

1- معادلة تأين حمض الهيدروكلوريك



2- معادلة تأين حمض HF



* للاحماض القوية فقط →

للاحماض الضعيفة ⇌
(H₂SO₄ / HNO₃ / HCl / HBr / HI)