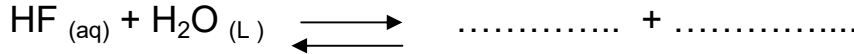


اختبار على الفصل الثالث

كيمياء ٤

١- حدد الأزواج المترافقة من الأحماض و القواعد في التفاعلات الآتية :



٢- صحح العبارات التالية :

- ١- محاليل الأحماض تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى اللون الأزرق .
- ٢- حمض أرهينوس مادة مستقبلة لزوج من الالكترونات .
- ٣- تبعا لنموذج برونستد - لوري الحمض مادة تحتوى على ايون هيدروجين و القاعدة مادة تحتوى على ايون هيدروكسيد .

٣- أكتب المفهوم العلمي :

- ١- المحلول الذي يحتوى على ايونات هيدروجين أكثر من أيونات الهيدروكسيد.
- ٢- القاعدة التي تتحلل كليا منتجة ايونات فلزية و ايونات هيدروكسيد .
- ٣- المحلول الذي يتحول على تركيز متساوي من ايونات الهيدروكسيد و ايونات الهيدروجين .

٤- أحسب قيمة pH ، pOH للمحلول المائي الآتي عند درجة حرارة 298 K . $[\text{H}^+] = 0.0095 \text{ M}$

٥- أكتب معادلات التأيين و تعبير ثابت التأيين للحمض HCN

اختبار على الفصل الثالث

كيمياء ٤

٦- أكتب معادلات التأيين و تعبير ثابت التأيين للقاعدة : NH_3

٧- علل: الأحماض القوية توصل التيار الكهربائي: