

4ن

التمرين الأول : إملأ الفراغ بما يناسب :

* تتكون الذرة من تحمل كهرباء موجبة تدور حولها تحمل كهرباء يفصل بينهما.....

* عندما تفقد الذرة إلكترونات أو عدة إلكترونات تصير وعندما تكتسب إلكترونات أو عدة إلكترونات تصير.....

*تتكون جزيئات المواد العضوية أساسا من ذرات وذرات.....

4ن

إملا الجدول

التمرين الثاني :

إسم الذرة	رمزها	رمز الأيون	العدد الذري	شحنة النواة	شحنة الأيون	شحنة إلكترونات الأيون
الصوديوم	Na ⁺		Z=11			
الأوكسجين					-2e	-10e

التمرين الثالث :

1. وجدنا على طاولة المختبر 5 كؤوس تحتوي على محاليل مائية مختلفة مكتوب عليها قيمة على كل منها ، أنظر الجدول :

إسم المحلول	كلورور الألومنيوم	محلول الصودا	الخل	كلورور الهيدروجين	ماء البحر
قيمة	pH=7	pH=12.5	pH=3	pH=2	pH=8.5
صنف المحلول					

1-1 ما اسم الجهاز المستعمل لتعيين قيم المحاليل المائية : 0.5ن

2-1 صنف المحاليل الخمس في الجدول أعلاه : 2.5ن

3-1 ما المحلول الأكثر حمضية : والمحلول الأكثر قاعدية 1ن

2. للتأكد من تواجد أيونات الألومنيوم الثالث في المحلول الأول الوارد في الجدول أعلاه قمنا بأخذ عينة منه واطفنا إليها قطرات من محلول الصودا ، ولاحظنا تكون راسبا

1-2 ما لون الراسب المتكون وما إسمه : 1ن

2-2 اكتب معادلة الترسيب التي حدثت : 1.5ن

3. نظيف قطرات من نترات الفضة إلى عينة من ماء البحر و يتكون راسبا يتغير لونه تحت تأثير الضوء

1-3 ما لون الراسب المتكون : وما إسمه 1.5ن

2-3 أكتب معادلة الترسيب التي حدثت : 1.5ن

التمرين الرابع :

دراسة حالة تحت عنوان: إختيار صاب

في منزل العم مسعود باب الحمام مصنوع من الحديد وبعد مدة 5 سنوات لاحظ ظهور ثقب فيه ، وفكر أن يغيره واقترحت له فلزا آخر أحسن من الحديد

1- ماذا حدث لباب العم مسعود ولماذا : 1ن

2- أكتب المعادلة الكيميائية التي حدثت على الباب : 1.5ن

3- علل مقترحك للفلز الآخر الذي اخترته للعم مسعود معززا جوابك بمعادلة كيميائية : 1.5ن

وبالله التوفيق