تصحيح اختبار الفصل الثّاني 2019 في مادة الفيزياء الرّابعة متوسّط

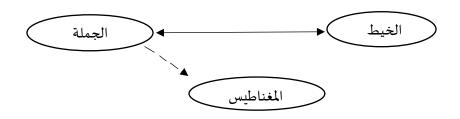
التّمرين الأوّل:

1-الجهاز Dهو الربيعة، وظيفته قياس شدّة القوّة

2



2: التَّاثِير البعديّ فعل المغناطيس Ecole Erradja wa Tafao التَّاثِير البعديّ فعل الخيط على الجسم É C O L E P R I V É c



التّمرين الثّاني:

ا/ 1الغاز المنطلق هو غاز الهيدروجين، صيغته الكيميائية H₂

2 الأنواع الكيميائية المتفاعلة هي :معدن القصدير و محلول حمض كلور الماء

3- الأنواع الكيميائيّة الناتجة هي :غاز الهيدروجين و محلول كلور القصدير

: الشّارديّة الشّارديّة $Sn_{(s)} + 2(H^+ + Cl^+)_{(aq)} \longrightarrow H_2(g) + (sn^{+2} + 2cl^-)_{(aq)}$

: الصيغة الإحصائيّة Sn(s)+2HCl(aq) ___ $H_{2\ (g)}+Sncl_{2\ (aq)}$

: بالصّيغة المختصرة $Sn_{(s)} + 2H^{+}_{(aq)} \longrightarrow H_{2(g)} + Sn^{2+}_{(aq)}$

1: المسرى A

2:/المسرىB

عند المهبط: Sn²++2e⁻ → Sn

عند المصعد: - Cl₂+2e كند المصعد

المعادلة الإجماليّة: Sn+Cl₂:المعادلة الإجماليّة

الوضعيّة الإجماليّة:

1 سبب تكهرب الأمّ هو ملامسة الطّور لهيكل الغسّالة ممّا أدّى الى تسرّب الشحنات الكهربائيّة (سلك الإلكترونات) على الغسّالة سبّب في صدمتها ، و كذلك عدم توصيل الغسّالة بالتّوصيل الأرضيّ .

الحلّ هو تزويد الغسّالة بتوصيل أرضيّ.

2-يتمّ التّخلّص من الكلس المتسرّب بإضافة محلول حمض كلور الماء HCL

 $CaCO_3+(H^++CL^-)$ \longrightarrow $CO_2+H_2O+(Ca^{+2}+2CL^-)$