

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة: الصيغة الأيونية لمركب كلوريد الزنك:

|                      |   |                |   |                    |   |                       |   |
|----------------------|---|----------------|---|--------------------|---|-----------------------|---|
| $[Zn^{+2}, Cl^{-2}]$ | 4 | $[Zn^+, Cl^-]$ | 3 | $[Zn^{+2}, 2Cl^-]$ | 2 | $[2Zn^{+2}, Cl^{-2}]$ | 1 |
|----------------------|---|----------------|---|--------------------|---|-----------------------|---|

السؤال الثاني: اجب عن السؤال الآتي:

وضح تجريبياً: كيف يمكن الكشف عن خطوط الحقل المغناطيسي الناتج عن مرور تيار مستقيم.

السؤال الثالث: علل ما يلي:

①. كلوريد الصوديوم في الماء محلول متجانس.

②. الماء مذيب قطبي.

السؤال الرابع: حل المسألة الآتية:

محلول لحمض الكبريت تركيزه  $(0.4 \text{ mol.l}^{-1})$  ، و المطلوب :

S : 32

H : 1

O : 16

①. احسب عدد مولات و كتلة الحمض في  $(100 \text{ ml})$  منه.

②. احسب حجم الماء الواجب إضافته إلى  $(50 \text{ ml})$  ليصبح تركيز المحلول السابق  $(0.1 \text{ mol.l}^{-1})$ .

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة: الصيغة الأيونية لمركب كلوريد الزنك:

|                      |   |                |   |                    |   |                       |   |
|----------------------|---|----------------|---|--------------------|---|-----------------------|---|
| $[Zn^{+2}, Cl^{-2}]$ | 4 | $[Zn^+, Cl^-]$ | 3 | $[Zn^{+2}, 2Cl^-]$ | 2 | $[2Zn^{+2}, Cl^{-2}]$ | 1 |
|----------------------|---|----------------|---|--------------------|---|-----------------------|---|

السؤال الثاني: اجب عن السؤال الآتي:

وضح تجريبياً: كيف يمكن الكشف عن خطوط الحقل المغناطيسي الناتج عن مرور تيار مستقيم.

السؤال الثالث: علل ما يلي:

①. كلوريد الصوديوم في الماء محلول متجانس.

②. الماء مذيب قطبي.

السؤال الرابع: حل المسألة الآتية:

محلول لحمض الكبريت تركيزه  $(0.4 \text{ mol.l}^{-1})$  ، و المطلوب :

S : 32

H : 1

O : 16

①. احسب عدد مولات و كتلة الحمض في  $(100 \text{ ml})$  منه.

②. احسب حجم الماء الواجب إضافته إلى  $(50 \text{ ml})$  ليصبح تركيز المحلول السابق  $(0.1 \text{ mol.l}^{-1})$ .