



شبكة منهاجي التعليمية
الوحدة الأولى / الماء في حياتنا

السؤال الأول :

الماء النقي: يتكون من جزيئات H_2O فقط وهو خالٍ من المواد الذائبة والعالقة وليس له طعم ولا رائحة ولا لون.

الماء غير النقي: يحتوي مواد ذائبة وعالقة.

الماء الصالح للشرب: يحتوي على بعض الأملاح الذائبة فيه المفيدة للجسم ضمن حدود مسموح بها.

الذائبية: أكبر كتلة من المذاب تذوب في 100 غ من المذيب عند درجة حرارة معينة.

التبلور: فصل المواد الذائبة في المحلول على شكل بلورات نتيجة لتبريد المحلول أو تبخير جزء من المذيب.

السؤال الثاني :

أ) ارتفاع درجة الحرارة تقل ذائبية غاز الأوكسجين في الماء وبالتالي تنقص كميته اللازمة لتنفس الكائنات الحية مما يؤدي إلى اختناقها ثم موتها.

ب) لأن مياه الأمطار تتكون عند تبخير كميات من ماء البحار والمحيطات، وعند وصول البخار إلى طبقات الجو العليا يبرد ويتكاثف ويسقط على شكل أمطار.

ج) وذلك يعود إلى أنشطة الإنسان في مختلف المجالات الحياتية والصناعية وغيرها فمخلفات المصانع والمدن تسهم في تلوث مياه البحار والبحيرات والمحيطات والأنهار والمياه الجوفية.

السؤال الثالث :

تتعرض مياه البحار والمحيطات والأنهار لأشعة الشمس فيتبخر جزء منها ويرتفع إلى طبقات الجو العليا ثم يبرد البخار ويتكاثف ويحدث الهطول على شكل أمطار تتجمع مكونة الأودية والأنهار التي تصب في البحار والمحيطات، وتتسرب بعض مياه الأمطار المتساقطة عبر الصخور القشرة الأرضية ويؤدي ذلك إلى تفتيت هذه الصخور وبالتالي إذابة بعض الأملاح والمعادن المكونة للصخور .

السؤال الرابع:

- أ. خطأ
- ب. صح
- ت. صح
- ث. صح
- ج. صح

السؤال الخامس:

- د (١)
- ج (٢)
- ج (٣)
- أ (٤)
- ج (٥)
- ب (٦)

السؤال السادس:

<u>التقطير</u>	<u>الأسموزية المعاكسة</u>	<u>المبدأ</u>
تسخين الماء ثم تكثيف بخاره	إحداث ضغط أعلى من الضغط الأسموزي وبتجاه معاكس من جهة المحلول الأكثر تركيز	
ماء نقي بدرجة عالية	ماء نقي بدرجة عالية	<u>تغيرات الماء</u>

السؤال السابع:

- أ- فتح صنبور الماء عليها. غسل كل إناء لوحده. ملء الوعاء المحتوي على منظف بالماء.
- ب- تنظيف الأواني من بقايا الطعام بوضعها في وعاء يحتوي كمية مناسبة من الماء، غسل الأواني من المنظف دفعة واحدة وليس كل إناء لوحده.

السؤال الثامن :

- أ (تسخين المحلول المشبع حتى يتبخر جزء من الماء وتركه ليبرد ثم فصل البلورات المترسبة بالترشيح .

ب (تسخين المحلول حتى يتبخر جميع الماء فتترسب المادة الذائبة في قعر الكأس.

السؤال التاسع :

أ) ٩٠ غ

ب) ٩٠ س

ج)
$$\begin{array}{l} ١٠٠ \text{ غ ماء} \\ ٢٥٠ \text{ غ ماء} \\ \hline ١٠٠ \\ ١٢٠ \times ٢٥٠ = ٣٠٠ = \text{س} \\ \hline ١٠٠ \end{array}$$
 إذا كتلة الملح الذائب = ٣٠٠ غ

د)
$$\begin{array}{l} ١٠٠ \text{ غ ماء} \leftarrow \\ ٢٥٠ \text{ غ ماء} \leftarrow \\ \hline ١٠٠ \\ ٣٠ \times ٢٥٠ = ٧٥ = \text{س} \\ \hline ١٠٠ \end{array}$$
 إذا كتلة الملح الذائب = ٧٥ غ
كتلة المادة المترسبة = ٣٠٠ - ٧٥ = ٢٢٥ غ

السؤال العاشر:

تترسب كمية الملح الزائدة عن حد الإشباع عند درجة حرارة ٤٠°س في المحلول.

كتلة الملح الذائبة عند حرارة ٧٠°س

كتلة الماء كتلة المذاب

١٠٠ ← ٦٥

٢٠٠ ← س

$$\text{كتلة الملح الذائب} = \frac{٦٥ \times ٢٠٠}{١٠٠} = ١٣٠ \text{ غ}$$

$$\text{كتلة الملح الذائب عند } ٤٠^\circ = \frac{٣٠ \times ٢٠٠}{١٠٠} = ٦٠ \text{ غ}$$

$$\text{كتلة الملح المترسب} = ١٣٠ - ٦٠ = ٧٠ \text{ غ}$$

السؤال الحادي عشر:



السؤال الثاني عشر:

أ) موت الأسماك في البحيرة.

ب) لأنه مادة شديدة السمية تؤثر على الجهاز العصبي.

ج) الرصاص والزرنيخ.

د) المياه العادمة من المصانع القريبة من البحيرة.

هـ) إصدار قانون يمنع المصانع من إلقاء مخلفاتها في البحيرات القريبة.

السؤال الثالث عشر:

أ) ٠,٠٦٦ غ/مل.

ب) Fe^{3+} .

ج) تم تبريد المحلول وتبخير جزء من المذيب.

د) التقطير.

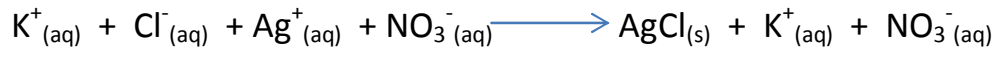
هـ) هيدروكسيد الألمنيوم.

السؤال الرابع عشر:

أ)

اسم المحلول	صيغ الأيونات	كتلة المذاب	كتلة المذيب	حجم المحلول	تركيز المحلول
كلوريد البوتاسيوم	K^{+} , Cl^{-}	٢	٨	٨	٠.٢٥
نترات الفضة	Ag^{+} , NO_3^{-}	١٢	٨٧	٦٠	٠.٢٠

(ب)



صيغة الراسب هي AgCl

السؤال الخامس عشر:

١. لأن التسخين السريع قد يؤدي إلى خسارة جزء من الأملاح.
٢. ترسب المواد الذائبة فيه على حواف الجفنة.
٣. ٢٠ غ.
٤. ٢.٥ غ.
٥. $12,5 = \frac{100 \times 2,5}{100}$ غ / ١٠٠ مل ماء.

الوحدة الثانية: نشاط الفلزات

١. التعريفات:

تفاعل الثيرمايت: التفاعل الذي يحدث بين الألومنيوم وأكسيد الحديد حيث ينتزع الألومنيوم عنصر الأكسجين من أكسيد الحديد، وتتولد كمية كبيرة من الحرارة تكفي لصهر الحديد.

تفاعل التنافس على الأكسجين: هو تفاعل يحدث فيه إحلل الفلز النشط محل الفلز الأقل نشاطاً في الأكسيد أي أن الفلز (النشط) ينتزع الأكسجين من أكسيد الفلز (الأقل نشاطاً).

سلسلة النشاط الكيميائي: ترتيب للفلزات تبعاً لسرعة تفاعلها مع كل أكسجين الهواء والماء وحمض الهيدروكلوريك المخفف.

٢. إجابات المعادلات :

1. $\text{FeCl}_{2(aq)} + \text{Cu}_{(s)}$
2. $\text{ZnO} + \text{Cu}$
3. لا يحدث تفاعل
4. $\text{CuO}_{(s)} + \text{Pb}_{(s)}$
5. لا يحدث تفاعل

٣. أكثر نشاط ← أقل نشاط

$\text{Ag} < \text{Cu} < \text{Ni}$

٤. أ) $\text{Mg} + \text{CuO} \rightarrow \text{MgO} + \text{Cu}$

ب) أكسيد المغنيسيوم والنحاس

٥. الأكثر نشاط

ب < أ < د < ج < و

٦. أ - بوتاسيوم ، صوديوم ، ليثيوم ، كالسيوم.

ب- الأمونيوم ، خارصين ، حديد ، رصاص

ج- الخارصين

د- نحاس

هـ- مع الماء ، لأنه من السهولة متابعة الاختلاف في شدة تفاعل الفلزات أما التفاعل مع

حمض الهيدروكلوريك قويا يصعب من خلاله متابعة الاختلاف في نشاط الفلزات .

و- إجراء تفاعل الفلزات الثلاثة γ ، والحديد والرصاص مع حمض الهيدروكلوريك

المخفف .

ز- كل الفلزات التي تسبق الرصاص في سلسلة النشاط الكيميائي (من البوتاسيوم إلى

الحديد)

٧. أ . صح .

- ب. خطأ .
ج. خطأ .
د. صح .
و. خطأ .



٩. أ- الهواء في المناطق القريبة من الشاطئ مشبع بالرطوبة وكذلك احتواء قطرات الماء المتبخر في هذه المناطق على أملاح ذائبة مما يزيد من سرعة حدوث الصدأ.
ب - لأن الهواء يحتوي على غازات مثل SO_2 والذي يتحول إلى SO_3 ليتفاعل مع ماء المطر مكوناً مطراً حمضياً يتفاعل مع الحديد مما يؤدي إلى تآكله وزيادة معدل حدوث صدأ الحديد.
ج - لأن الصدأ يؤدي إلى تآكل الحديد المستخدم في الأبنية والجسور والمنشآت وهياكل السيارات وإصلاح هذه الأشياء أو تبديلها يكلف ملايين الدنانير سنوياً.
د - لأن سطح الألومنيوم مغطى بطبقة متماسكة من الأكسيد تحول دون استمرار تآكل الغاز.
هـ - Na فلز نشط جداً يتفاعل مع الهواء الجوي والماء لذا يحفظ تحت الكاز لمنع الماء والهواء عنه.
١٠. أ- الألومنيوم والذهب. لأن Al يتفاعل مع الهواء مكوناً طبقة أكسيد تحمي الفلز وتحول دون استمرارية تآكله.
أما الذهب قليل النشاط فلا يتفاعل مع الماء أو الهواء أو الحموض المخففة.
ب - الكالسيوم، المغنيسيوم، الحديد. لأنها نشيطة كيميائياً وتتفاعل مع الماء والهواء والحموض وتكوّن طبقة هشة غير متماسكة لا تحول دون استمرارية تآكل الفلز.
١١. أ - المسامير ٢، ٣، ٤، ٥، ٦.
ب - حتى يسهل مقارنة التغيرات التي تحدث للمسامير في الأنابيب الأخرى مع التغيرات الحادثة للمسامير في أنبوب الضبط.
ج - الأنبوب رقم (٢) لا يحتوي على ماء لأن حبيبات كلوريد الكالسيوم تمتص الماء.
الأنبوب رقم (٣) لا يحتوي على هواء لأن غلي الماء يؤدي إلى التخلص من الهواء (غاز الأكسجين) الذائب في الماء.
د - لن يصدأ المسامير في الأنبوب (٦) لأن المغنيسيوم أكثر نشاطاً من الحديد لذلك يتفاعل مع أكسجين الهواء الجوى أولاً ، وبذلك يحمي الحديد من الصدأ.
هـ - لأن النحاس أقل نشاطاً من الحديد لذلك يتفاعل الحديد مع أكسجين الهواء والماء ويصدأ.