

**"مسائل تركيز"**

المسألة الأولى : محلول لحمض الكبريت H_2SO_4 فيه 9.8g من الحمض 100ml

والمطلوب :

1- احسب التركيز الغرامي

2- احسب التركيز المولي

علما ان : S:32 O:16 H:1

الحل:

المسألة الثانية : الحمض في محلول لحمض الازوت HNO_3 فيه 6.3g من 100ml

والمطلوب :

1- احسب التركيز الغرامي .

2- احسب التركيز المولي

علما ان H:1 O:16 N:14

الحل :

المسألة الثالثة : محلول لحمض الخل $CH_3 COOH$ فيه 6g من الحمض في 100ml

والمطلوب :

1- احسب التركيز الغرامي .

2- احسب التركيز المولي

علما ان H:1 O:16 C:12

الحل :

المسألة الرابعة : محلول لحمض النمل $HCOOH$ فيه 4.5g من الحمض في 100ml

والمطلوب :

1- احسب التركيز الغرامي .

2- احسب التركيز المولي

علما ان H:1 O:16 C:12

الحل :





المسألة الخامسة : محلول لحمض كلور الماء فيه 3.65g من الحمض 100ml

والمطلوب :

1- اكتب معادلة التآين للحمض

2- احسب التركيز الغرامي.

3- احسب التركيز المولي

علما ان : CL:35.5 H:1

الحل:

المسألة السادسة : محلول لحمض الكبريت فيه 1 mol من الحمض 100ml

والمطلوب :

1- اكتب المعادلة الايونية للحمض .

2- احسب التركيز الغرامي.

3- احسب التركيز المولي

علما ان : S:32 O:16 H:1

الحل :

المسألة السابعة : محلول لحمض الكربون فيه 6.2 g من الحمض 100ml والمطلوب:

1- اكتب معادلة التآين للحمض .

2- احسب التركيز الغرامي.

3- احسب التركيز المولي

علما ان : C:12 O:16 H:1

الحل :





ورقة عمل - الثالث إعدادي | إعداد المدرّسة : غدير تقي الدين



المسألة الثامنة : محلول لحمض الكبريت فيه 9.8 g من الحمض 200ml والمطلوب :

1- احسب التركيز الغرامي.

2- احسب التركيز المولي

علما ان : S:32 O:16 H:1

الحل:

المسألة التاسعة : محلول لهيدروكسيد الصوديوم فيه 4 g من الأساس في 100ml

والمطلوب:

1- اكتب معادلة التآين للأساس.

2- احسب التركيز الغرامي.

3- احسب التركيز المولي

علما ان : Na:23 O:16 H:1

الحل:

المسألة العاشرة : محلول لهيدروكسيد البوتاسيوم KOH فيه 3.6 g من الأساس في

100ml والمطلوب:

1- اكتب معادلة التآين للهيدروكسيد.

2- احسب التركيز الغرامي.

3- احسب التركيز المولي

علما ان : K:19 O:16 H:1

الحل:

المسألة الحادي عشر : محلول لهيدروكسيد الكالسيوم $Ca(OH)_2$ فيه 1 mol في

100ml والمطلوب:

1- اكتب معادلة التآين .

2- احسب التركيز الغرامي.

3- احسب التركيز المولي





المسألة الثانية عشر : محلول لحمض كلور الماء فيه 3.65 g من الحمض فيه

والمطلوب: 100 ml

1- احسب التركيز الغرامي.

2- احسب التركيز المولي

3- اضفنا 100 ml من الماء المقطر إلى المحلول السابق، احسب التركيز بعد التمديد

علما ان : $\text{Cl}:35.5 \text{ H}:1$

الحل:

المسألة الثالثة عشر : محلول لحمض الكبريت فيه 9.8 g من الحمض في 100 ml

والمطلوب:

1- احسب التركيز الغرامي.

2- احسب التركيز المولي.

3- احسب حجم الماء المضاف عندما يصبح التركيز 0.1 mol.l^{-1}

علما ان : $\text{S}:32 \text{ O}:16 \text{ H}:1$

الحل:

المسألة الرابعة عشر : محلول لحمض الازوت فيه 6.3 g من الحمض في 100 ml

والمطلوب:

1- احسب التركيز الغرامي.

2- احسب التركيز المولي.

3- أضفنا ماء مقطر إلى المحلول السابق حتى أصبح 200 ml احسب التركيز بعد التمديد

علما ان : $\text{N}:14 \text{ O}:16 \text{ H}:1$

الحل:

