المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بالباحه
تحصيلي كيمياء 4 الفصل 2

ملتقى الكيمياء التحصيلي

اختاري الاجابة الصحيحة فيما يلي :

1	مقياس يعبر عن كمية المذاب الذائبة في كمية محددة من المذيب أو المحلول ...							
	(أ)	حجم المحلول	(ب)	كتلة المحلول	(ج)	تركيز المحلول	(د)	ذائبية المحلول
2	ما النسبة المئوية بدلالة الكتلة لمحلول يحوي (5g) من مادة مذابة في (50g) ماء ؟							
	(أ)	5%	(ب)	9%	(ج)	10%	(د)	12%
3	ما تركيز محلول يحوي (9ml) من الإيثانول في (50ml) من المحلول ؟							
	(أ)	9%	(ب)	18%	(ج)	25%	(د)	36%
4	لتحضير (1000ml) من محلول حمض (HCl) المائي تركيزه (5%) بالحجم ، فإنه يلزم							
	(أ)	إضافة (50ml) من (HCl) إلى (950ml) من الماء	(ب)	إضافة (950ml) من (HCl) إلى (5ml) من الماء	(ج)	إضافة (5ml) من 950ml) إلى (HCl) من الماء	(د)	إضافة (5ml) من (HCl) إلى (1000ml) من الماء
5	أي الوحدات التالية صحيح للتعبير عن المولارية ؟							
	(أ)	مول / مللي لتر	(ب)	مللي لتر / مول	(ج)	لتر / مول	(د)	مول / لتر
6	ما مولارية حمض هيدروكلوريك عدد مولاته (0.5mol)وحجمه (10L) ؟							
	(أ)	0.005M	(ب)	0.05M	(ج)	0.5M	(د)	5M
7	ما مولارية محلول حجمه (8L) ومذاب فيه (4mol) من ملح الطعام (NaCl) ؟							
	(أ)	0.5M	(ب)	2.5M	(ج)	4M	(د)	1.2M
8	ما عدد مولات المذاب في (0.5L) من محلول تركيزه (2.4M) ؟							
	(أ)	1.2mol	(ب)	2.4mol	(ج)	4.8mol	(د)	7.2mol
9	كم عدد مولات نترات الفضة في محلول (0.2M) وحجمه (100ml) ؟							
	(أ)	0.01	(ب)	0.02	(ج)	0.1	(د)	0.2
10	أوجدي مولارية المحلول إذا أذبنا (10g) من هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) في لتر واحد من المحلول ؟علما أن H=1,O=16,Na=23							
	(أ)	0.25M	(ب)	0.5M	(ج)	4M	(د)	1.2M
11	ما حجم محلول قياسي (KI) تركيزه (2M) واللازم لتحضير محلول مخفف منه تركيزه (1M) وحجمه (0.2L) ؟							
	(أ)	100ml	(ب)	200ml	(ج)	300ml	(د)	400ml
12	ما حجم الماء اللازم إضافته إلى (300ml) من محلول حمض تركيزه (5M) ليصبح تركيز المحلول (2M) ؟							
	(أ)	750ml	(ب)	450ml	(ج)	250ml	(د)	120ml
13	عدد مولات المذاب في (1kg) من المذيب .							

LIVEWORKSHEETS

	(أ)	المولارية	(ب)	المولالية	(ج)	الكسر المولي	(د)	النسبة المئوية بدلالة ال كتلة
14	مول لكل كيلو جرام هي وحدة قياس							
	(أ)	الكسر المولي	(ب)	المولارية	(ج)	المولالية	(د)	النسبة المئوية بدلالة ال كتلة
15	احسبي المولالية (mol/kg) لمحلول يحوي (20mol) ذائبيته في (1000g) ماء .							
	(أ)	10	(ب)	15	(ج)	20	(د)	40

LIVEWORKSHEETS