

مدارس الخندق الأهلية - المرحلة الثانوية (مقررات) - بنين	جدول مواصفات مادة كيمياء 3 للصف الثالث علوم طبيعية	الإدارة العامة للتعليم بمنطقة المدينة المنورة
اعداد محمد منير محمد عبدالغني محمد	عدد الأسئلة : 80	العام الدراسي 1440-1441 - الفصل الدراسي الأول
عدد الموضوعات : 19	عدد الحصص : 77.00	مجموع الأهداف: 380
الحد الأعلى للأهداف للحصة : 30.00	الحد الأدنى للأهداف للحصة : 1.00	

عدد الأسئلة	مجموع الأهداف	مستويات الأهداف												عدد الحصص	الموضوعات	م
		تقويم		تركيب		تحليل		تطبيق		فهم		تذكر				
		س	ع	س	ع	س	ع	س	ع	س	ع	س	ع			
5	35	0	0	0	0	0	0	4	27	1	5	0	3	5.00	الغازات	1
3	12	0	0	0	0	0	0	3	12	0	0	0	0	3.00	قوى التجاذب	2
5	23	0	0	0	0	0	0	5	23	0	0	0	0	5.00	المواد السائلة و المواد الصلبة	3
3	16	0	0	0	0	0	0	2	8	0	1	1	7	3.00	الطاقة	4
4	14	0	0	0	0	0	0	2	7	1	3	1	4	4.00	الحرارة	5
4	20	0	0	0	0	0	0	2	10	2	10	0	0	4.00	المعادلات الكيميائية الحرارية	6
4	9	0	0	0	0	0	0	2	5	1	2	1	2	4.00	حساب التغير في المحتوى الحراري	7
2	15	0	0	0	0	0	0	1	6	1	7	0	2	3.00	نموذج لسرعة التفاعلات الكيميائية	8
4	18	0	0	0	0	0	0	2	10	2	8	0	0	4.00	العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل	9
3	11	0	0	0	0	0	0	2	7	1	4	0	0	3.00	قوانين سرعة التفاعل	10
6	25	0	0	0	0	0	0	1	5	4	17	1	3	5.00	حالة الاتزان الديناميكي	11

ملاحظات : ع = عدد الأهداف في كل مستوى ، س = عدد الأسئلة في الفصل بحسب مستوى الأهداف . بحسب الجدول يجب الإلتزام بالعدد المطلوب في كل موضوع ولابد من وضع أسئلة مقالية بالإضافة إلى الأسئلة الموضوعية ويجب أن لا تقل درجات الأسئلة المقالية عن سدس الدرجة . ويراعى أن توضع الأسئلة المقالية لتقيس مهارات التفكير العليا قدر الإستطاعة (رسم - تمثيل - إبداء رأي - مناقشة) . وختاماً يراعى ألا يقل عدد الفقرات في أي نوع من الأسئلة الموضوعية عن 8 فقرات

مدارس الخندق الأهلية - المرحلة الثانوية (مقررات) - بنين	جدول مواصفات مادة كيمياء 3 للصف الثالث علوم طبيعية	الإدارة العامة للتعليم بمنطقة المدينة المنورة
اعداد مجد منير مجد عبدالغني مجد	عدد الأسئلة : 80	العام الدراسي 1440-1441 - الفصل الدراسي الأول
عدد الموضوعات : 19	عدد الحصص : 77.00	مجموع الأهداف: 380
الحد الأعلى للأهداف للحصة : 30.00	الحد الأدنى للأهداف للحصة : 1.00	

عدد الأسئلة	مجموع الأهداف	مستويات الأهداف												عدد الحصص	الموضوعات	م
		تقويم		تركيب		تحليل		تطبيق		فهم		تذكر				
		س	ع	س	ع	س	ع	س	ع	س	ع	س	ع			

5	13	0	0	0	0	0	0	1	3	4	10	0	0	5.00	العوامل المؤثرة في الاتزان الكيميائي	12
5	12	0	0	0	0	0	0	3	7	2	5	0	0	5.00	استعمال ثوابت الاتزان	13
4	26	0	0	0	0	0	0	3	16	1	8	0	2	4.00	هاليدات الأكيل و هاليدات الأريل	14
5	25	0	0	0	0	0	0	2	11	2	10	1	4	4.00	الكحولات و الإثيرات و الأمينات	15
5	38	0	0	0	0	0	0	2	15	2	15	1	8	4.00	مركبات الكربونيل	16
5	20	0	0	0	0	0	0	3	12	2	8	0	0	4.00	تفاعلات أخرى للمركبات العضوية	17
3	16	0	0	0	0	0	0	1	4	2	11	0	1	3.00	البوليمرات	18
5	32	0	0	0	0	0	0	4	24	1	7	0	1	5.00	تغيرات الحالة الفيزيائية	19

ملاحظات : ع = عدد الأهداف في كل مستوى ، س = عدد الأسئلة في الفصل بحسب مستوى الأهداف . بحسب الجدول يجب الإلتزام بالعدد المطلوب في كل موضوع ولا بد من وضع أسئلة مقالية بالإضافة إلى الأسئلة الموضوعية ويجب أن لا تقل درجات الأسئلة المقالية عن سدس الدرجة . ويراعى أن توضع الأسئلة المقالية لتقيس مهارات التفكير العليا قدر الإستطاعة (رسم - تمثيل - إبداء رأي - مناقشة ...) . وختاماً يراعى ألا يقل عدد الفقرات في أي نوع من الأسئلة الموضوعية عن 8 فقرات

عدد الأسئلة	مجموع الأهداف	مستويات الأهداف												عدد الحصص	ملخص جدول مواصفات مادة كيمياء 3 للصف الثالث علوم طبيعية الفصل الدراسي الأول
		تقويم		تركيب		تحليل		تطبيق		فهم		تذكر			
		س	ع	س	ع	س	ع	س	ع	س	ع	س	ع		
80	380	0	0	0	0	0	0	45	212	29	131	6	37	77.00	