نموذج إجابة

الدرجة الكلية :

امتحان شهادة إتمام الدراسة الثانوية العامة المصرية بجمهورية السودان [الدور الأول ٢٠١٠]

المادة / الكيمياء

مسلسل الصفحات ٥ / ١٠

درجة الفرع	الإجابة	درجة السؤال
	اجابة السؤال الرابع	١٠
	أولا ١×٣ درجات ١- الدولوميت $MgCO_3 . CaCO_3$	
١	يعتبر مصدر للأكاسيد القاعدية التي تتحد مع الأكاسيد الحمضية SiO_2 , P_2O_5 فتزيلها حيث يطفو فوق الحديد.	
١	٢- حمض الكبريتيك المركز: يمتص الماء الناتج من تفاعل تكوين الاستر فيمنع التفاعل العكسي.	
١	٣- الدليل في تفاعل المعايرة: يتغير لونه بتغير وسط التفاعل فيتم التعرف على النقطة التي يتم عندها تمام التفاعل	
	ثانيا درجتان (٤ × ½)	
½	١ مع جـ	
½	٢ مع هـ	
½	٣ مع أ	
½	٤ مع ب	
	ثالثا ثلاث درجات ١ × ٣ يكتفى بتمييز واحد صحيح ١- حمض نيتريك مركز حمض كبريتيك مركز. يضاف إلى كل منهم برادة حديد بالتسخين يتصاعد يتصاعد هيدروجين. غاز NO عديم اللون يتحول عند خروجه للهواء للون البني المحمر	
١		