

## تفاعلات الأكسجين مع عناصر الدورة الثالثة الأنماط والخصائص



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية

موقع فايلاطي ← المناهج العمانية ← الصف الحادي عشر ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 12:56:33 2026-02-03

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات حلول اuros بوربوينت | أوراق عمل  
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة  
كيمياء:

### التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



صفحة المناهج  
العمانية على  
فيسبوك

### المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

الوحدة السادسة دورية الخصائص الفيزيائية والكيميائية لعناصر الدورة الثالثة	1
الوحدة السادسة دورية الخصائص الفيزيائية والكيميائية في الجدول الدوري	2
نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي الدور الأول الفترة الصباحية	3
كتيب أنشطة مع نماذج الإجابة من مبادرة عقول مبدعة	4
مراجعة المادة من فينول	5

العنصر	قدرة التفاعل	لون الاله	الناتج	المعادلة الكيميائية
Na	بشدة	اصفر ساطع	مادة صلبة بيضاء	$Na + O_2 \rightarrow 4 Na_2O$
Mg	بشدة	ابيض ساطع	مادة صلبة بيضاء	$Mg + O_2 \rightarrow 2 MgO$
Al	بشكل جيد	ابيض ساطع	مادة صلبة بيضاء	$Al + 3O_2 \rightarrow 4 Al_2O_3$
Si	بيطء	-----	-----	$Si + O_2 \rightarrow SiO_2$
P	بشدة	اصفر	سحب بيضاء	$P + 5O_2 \rightarrow 4 P_2O_5$
S	يحترق ببطئ	ازرق	أبخرة سامة	$S + O_2 \rightarrow SO_2$ $SO_2 + O_2 \rightarrow 2 SO_3$ بوجود $V_2O_5$
Cl	-----	-----	-----	لا يتفاعل
Ar	-----	-----	-----	لا يتفاعل