## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

## نشاط درس أكاسيد عناصر الدورة الثالثة مع نموذج الإجابة



تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 19-04-2024 15:06:54

إعداد: رمضان عبد الحليم

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف الحادي عشر"

## روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

| التربية الاسلامية | اللغة العربية | اللغة الانجليزية | الرياضيات |
|---|---|---|---|

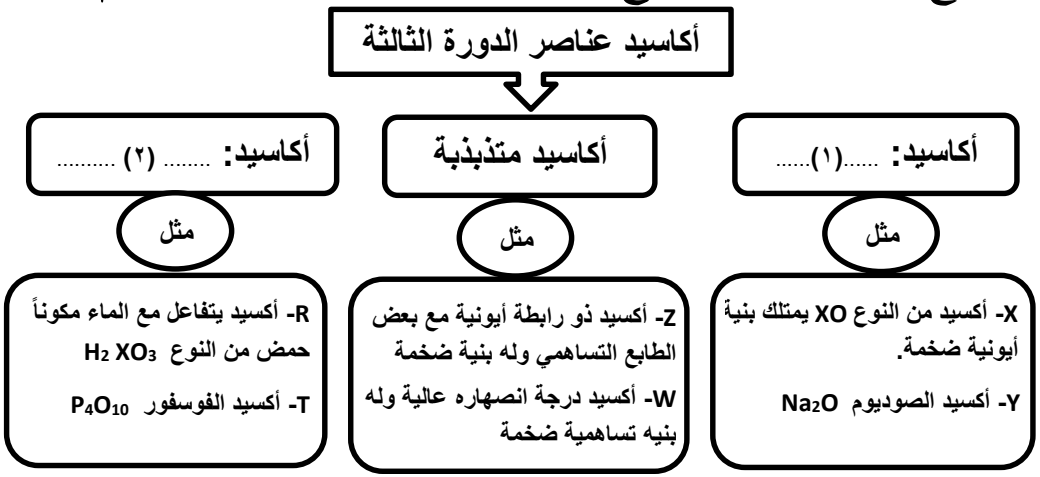
## المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

| | |
|---|---|
| 1 | نشاط درس دورية الخواص الفيزيائية |
| 2 | اختبار قصير ثاني نموذج خامس مع الإجابات |
| 3 | اختبار قصير ثاني نموذج رابع مع الإجابات |
| 4 | اختبار قصير ثاني نموذج ثالث مع الإجابات |

| المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني | |
|---|---|
| 5 | اختبار قصير ثاني نموذج ثاني مع الإجابات |

## نشاط (٦-٣) أكاسيد عناصر الدورة الثالثة

١- يوضح المخطط الذهني أسفل أنواع أكاسيد عناصر الدورة الثالثة، فادرسه جيداً ثم أجب:




أ- أكمل المخطط السابق بكتاب الكلمات المناسبة مكان النقاط (١ ، ٢). (درجتان)

(١): ..... (٢): .....

ب- ما الصيغة الكيميائية للأكاسيد ( X ، Z). (درجتان)

الأكسيد (X): ..... الأكسيد (Z): .....

ج- تنبأ بتفاعل الأكسيد (W) مع الماء والحمض والقلوي مع كتابة المعادلات إن وجدت. (درجتان)

.....

.....

د- صف الأكاسيد ( Y ، T ) من حيث: (٤ درجات)

(الرابطة الكيميائية - البنية التركيبية - درجة الإنصهار - التوصيل الكهربي).

.....

.....

.....

.....

و- يمتلك كلاً من الأكسيد (W) ، الأكسيد (R) سلوكاً ..... ، ..... على الترتيب: (درجة)

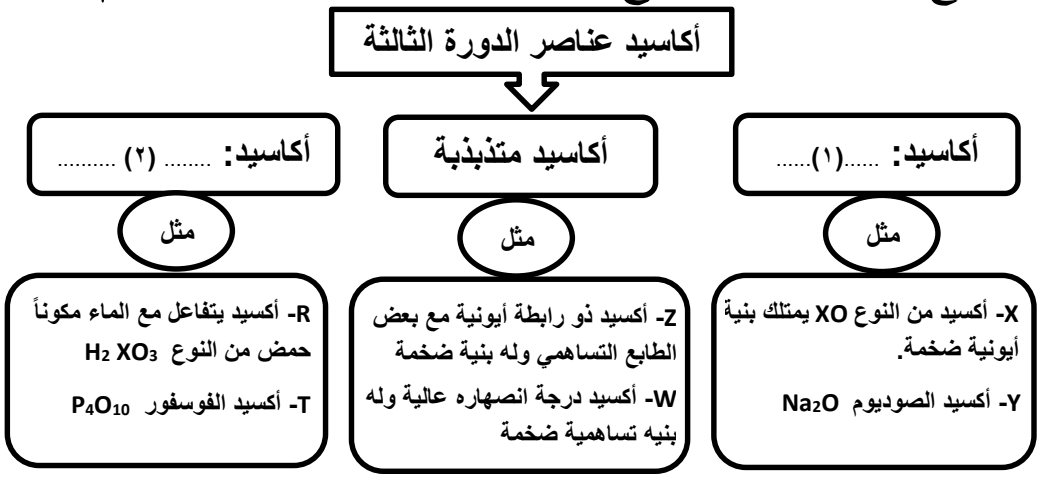
○ حمضي / حمضي ○ حمضي / متردد ○ قاعدي / قاعدي ○ حمضي / متردد



عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

## شاط (٦-٣) أكاسيد عناصر الدورة الثالثة

١- يوضح المخطط الذهني أسفل أنواع أكاسيد عناصر الدورة الثالثة، فادرسه جيداً ثم أجب:




أ- أكمل المخطط السابق بكتاب الكلمات المناسبة مكان النقاط (١ ، ٢). (درجتان)

(١): ..... (٢): .....

ب- ما الصيغة الكيميائية للأكاسيد ( X ، Z). (درجتان)

الأكسيد (X): ..... الأكسيد (Z): .....

ج- تنبأ بتفاعل الأكسيد (W) مع الماء والحمض والقلوي مع كتابة المعادلات إن وجدت. (درجتان)

.....

.....

د- صف الأكاسيد ( Y ، T ) من حيث: (٤ درجات)

(الرابطة الكيميائية - البنية التركيبية - درجة الإنصهار - التوصيل الكهربي).

.....

.....

.....

.....

و- يمتلك كلاً من الأكسيد (W) ، الأكسيد (T) سلوكاً ..... ، ..... على الترتيب: (درجة)

○ حمضي / حمضي ○ حمضي / متردد ○ قاعدي / قاعدي ○ حمضي / متردد

عقول مبدعة – الصف الحادي عشر (كيمياء)

## نموذج الاجابة لنشاط (٦-٣)

| رقم السؤال | رقم المفردة | الاجابة | الدرجة (معلومات أخرى) | رقم الهدف | مستوى التعلم |
|---|---|---|---|---|---|
| ١ | أ | (١) أكاسيد قاعدية - (٢) أكاسيد حمضية | (درجتان)<br>لكل نقطة درجة مستقلة عن الأخرى | ٦-٦ | تطبيق |
| | ب | الأكسيد (X) هو: $MgO$ - الأكسيد (Z) هو: $Al_2O_3$ | (درجتان)<br>لكل نقطة درجة مستقلة عن الأخرى | ٦-٨ | استدلال |
| | ج | الأكسيد (W): هو أكسيد السيلكون لذا فهو:<br>لا يذوب في الماء ولا يتفاعل مع الحمض ولكن يتفاعل مع القلوي وبالتالي فهو أكسيد حمضي<br>$SiO_2(s) + 2NaOH(aq) \longrightarrow Na_2SiO_3(aq) + H_2O(l)$ | (درجتان)<br>درجة للوصف<br>درجة للمعادلة | ٦-٥ | استدلال |
| | د | الأكسيد (Y): نوع الرابطة الكيميائية: أيونية - البنية التركيبية: أيوني ضخم<br>درجة الإنصهار: مرتفعة - التوصيل الكهربي: جيد التوصيل للكهرباء<br>الأكسيد (T): نوع الرابطة الكيميائية: تساهمية - البنية التركيبية: جزيئي بسيط<br>درجة الإنصهار: منخفضة - التوصيل الكهربي: لا يوصل الكهرباء | (٤ درجات)<br>لكل أكسيد درجتان مستقلة عن الأخرى | ٦-٩ | معرفة |
| | و | حمضي / حمضي | درجة واحدة | ٦-٦ | تطبيق |