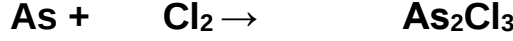




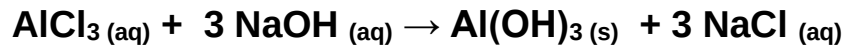
Unit 2 مفهوم المول والحسابات الكيميائية	المعادلات الكيميائية	ورقة عمل 11
اسم الطالب:	التاريخ:	

1- وازن المعادلة الآتية :



.....

2- 1- اكتب المعادلة الكيميائية الأيونية الكاملة للمعادلة الكيميائية الآتية:



.....

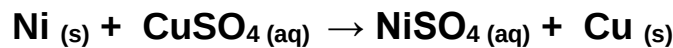
2- اكتب الأيونات المتفرجة :

.....

3- اكتب المعادلة الأيونية النهائية:

.....

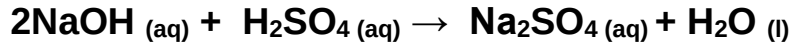
3- اكتب المعادلة الأيونية الكاملة والمعادلة الأيونية النهائية للمعادلة الآتية:



..... المعادلة الأيونية الكاملة:

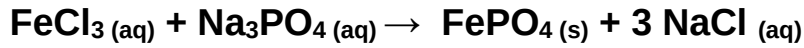
..... المعادلة الأيونية النهائية:

1- أي من التالي تعتبر أيونات متفرجة في المعادلة الكيميائية الآتية؟



$\text{Na}^+ , \text{SO}_4^{2-}$	A
Na^+ , H^+	B
H^+ , OH^-	C
$\text{H}^+ , \text{SO}_4^{2-}$	D

5- ادرس المعادلة الآتية ثم أجب عن الأسئلة التي تليها



1- اكتب المعادلة الأيونية الكاملة:

2- اكتب الأيونات المتفرجة:

3- اكتب المعادلة الأيونية النهائية: