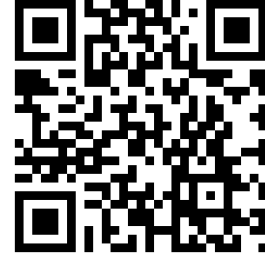


شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني نموذج ثالث

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف التاسع](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الثاني

نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة الظاهرة	1
نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي بمحافظة جنوب الشرقية	2
الامتحان الرسمي النهائي بمحافظة شمال الباطنة	3
اختبار قصير ثاني	4
موجز عن أسئلة الاختبار النهائي مع معلومات مهمة	5

السؤال الأول:

أ- في التفاعل التالي:



[١]

الايونات المتفرجة هي (ظل الاجابة الصحيحة)

Na^+ , NO_3^-

Ag^+ , Cl^-

Na^+ , Cl^-

Ag^+ , NO_3^-

ب إدرس الجدول الذي أمامك ثم استخدم المعلومات الموجودة به
١- لماذا يجب وزن المعادلة الرمزية؟ [١]

KOH	HNO₃
H₂O	KNO₃

٢ - حول المعادلة اللفظية التالية الى معادلة رمزية موزونة؟

حمض النيتريك + هيدروكسيد البوتاسيوم \longleftarrow نترات البوتاسيوم + الماء [١]

٣- ما الاختلاف في المواد الناتجة اذا تم استبدال هيدروكسيد البوتاسيوم بهيدروكسيد الصوديوم في التفاعل السابق؟ وضح اجابتك بكتابة المعادلة الرمزية الموزونة . [٢]

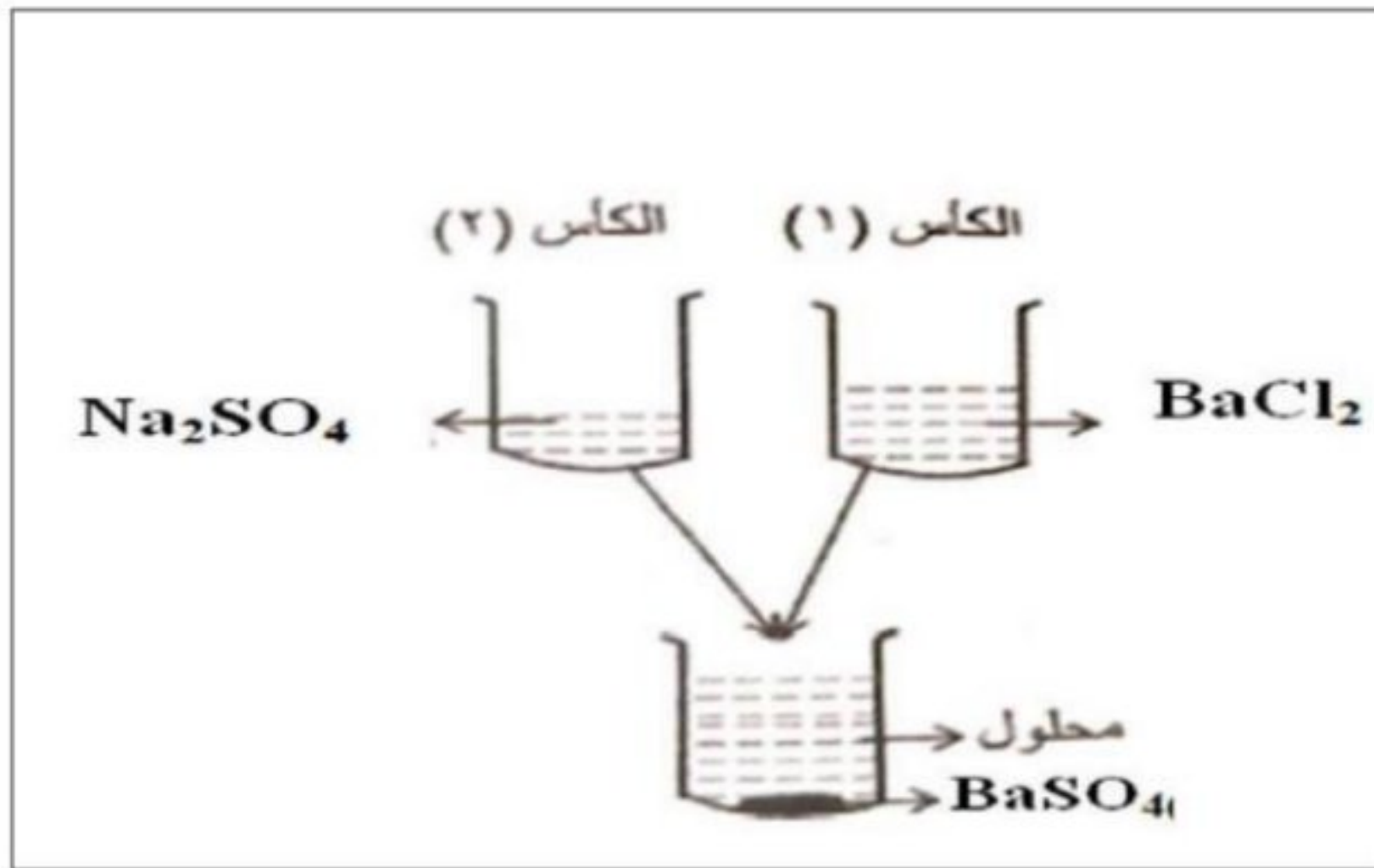
السؤال الثاني:

١- ادرس الشكل أدناه الذي يوضح تفاعل كيميائي بين محلولين واجب عن المفردة ب-ج:

أ- عرف الايونات المتفرجة؟ [١]

ب- اكتب المعادلة الرمزية الموزونة للتفاعل؟ [١]

ج- اكتب المعادلة الايونية الكلية والصافية للتفاعل؟ [٢]



٢- مركب يتكون عندما يحل الفلز محل الهيدروجين في الحمض؟ (ظل الإجابة الصحيحة) [١]
القاعدة الحمض الملح الراسب

السؤال الثالث:

١- في الشكل المقابل يوضح تفاعل كربونات الفلز مع حمض، ادرسه ثم اجب عن الأسئلة التالية:



أ- ماهي القاعدة العامة للتفاعل الموضح في الشكل؟ [١]

.....

ب- اكتب المعادلة اللفظية او الرمزية للتفاعل الموضح في الشكل؟ [١]

.....

ج- لو تم استبدال كربونات الماغنيسيوم بفلز الماغنيسيوم فإن النواتج تظل كما هي: [١]

(ضلل الإجابة الصحيحة مع التفسير)

صح خطأ

التفسير:

٢- اكتب رمز الحالة الفيزيائية للمواد التالية. [٢]

H ₂ O	Cl ₂	HCl	Mg	
				رمز الحالة الفيزيائية

** مرفق لكم الجدول الدوري

H																He															
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne														
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar														
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr														
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe														
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn														
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	110	111	112																				
																Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu		
																Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lw		

(انتهت الأسئلة مع تمنياتي بالتوفيق والنجاح)