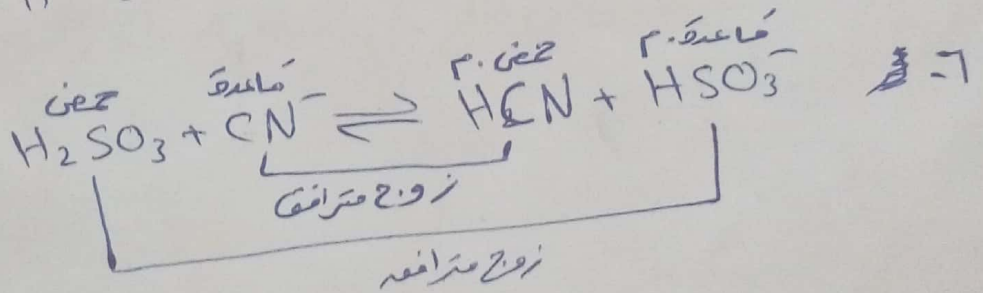
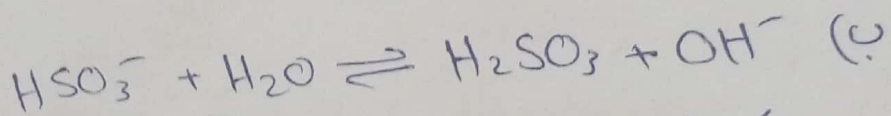
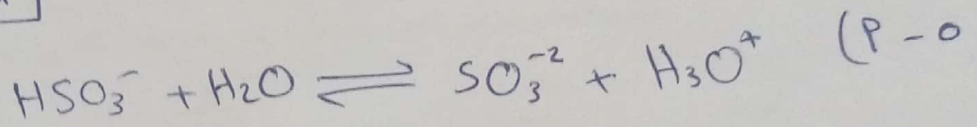
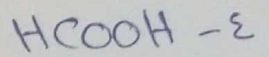
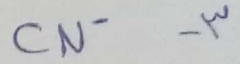
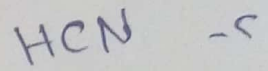
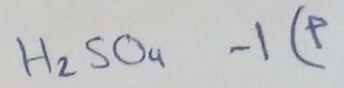


الاجابات النموذجية لامتحان
الوزارة للكيمياء

السؤال الأول :-

* ترتيب الجدول :-

Ka	المحلول
$10^{-10.7}$	HCN
$10^{-4.75}$	CH ₃ COOH
$10^{-4.1}$	HCOOH
$10^{-3.17}$	HF
$10^{-1.1}$	H ₂ SO ₄



الأستاذة
علاء بدارنة
0787305931

٧- قاعدية

$\frac{[C]}{[HCOOH]} = K_a - 1$

$[H_3O^+] = 10^{-3.17} = 10^{-4.1} = C \leftarrow \frac{[C]}{10^{-4.1}} = 10^{-6.1}$

$\text{PH} = -\log [H_3O^+] = -\log 10^{-6.1} = 6.1$: أكبر منه

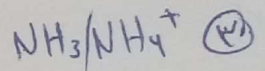
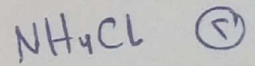
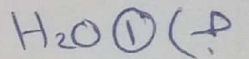
٩- PH تزداد

← السؤال الأول :-

$$[OH^-] = [KOH] = 1.0 \times 10^{-3} \text{ مول/لتر}$$

$$1.0 \times 10^{-11} \text{ مول/لتر} = \frac{1.0 \times 10^{-14}}{1.0 \times 10^{-3}} = \frac{K_w}{[OH^-]} = [H_3O^+]$$

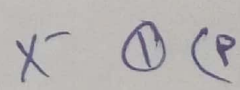
$$pH = -\log[H_3O^+] = -\log 10^{-11} = 11$$



(د) القوية :- قدرة ايونات الملح على التفاعل مع الماء وإنتاج ايونات H₃O⁺ أو OH⁻ أو كليهما.

الأستاذ:
علاء بدارنة
0787305931

السؤال الثاني :-

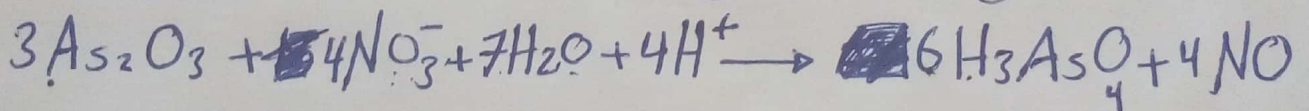
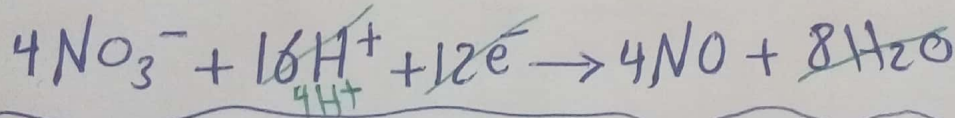
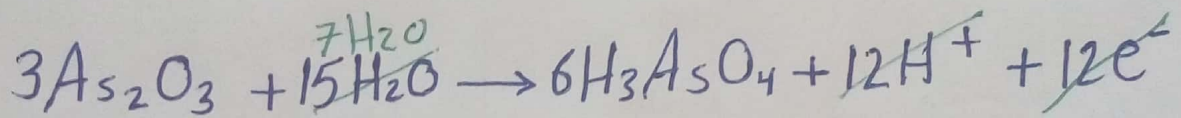
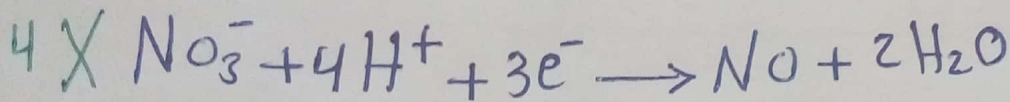
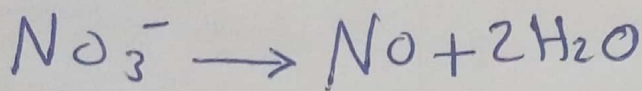
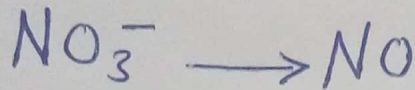
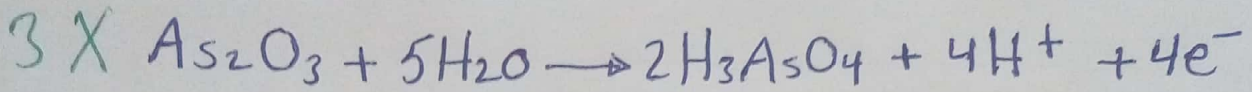
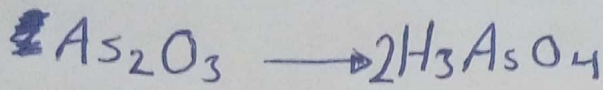
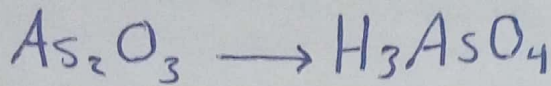


(2) ~~عضي~~

(3) [المحلول] = 3 + 4 = 7 مول/لتر .
[الملح] = 3 - 4 = 1 مول/لتر

$$1.0 \times 10^{-4} \text{ مول/لتر} = \frac{K_a \times \text{تركيز المحلول}}{\text{تركيز الملح}} = \frac{K_a \times 7}{1}$$

السؤال الثاني :-



الأستاذ
علاء بيارنة
0787305931

Br₂ غاز ال (ف)

(ف) سالب

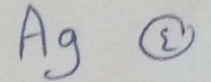
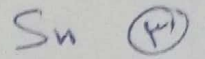
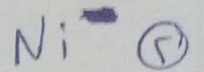
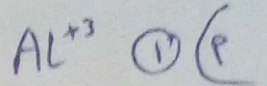
(ج) $E^\circ = E^\circ_{\text{قطب}} - E^\circ_{\text{انترال}} = 1.9 - 2.92 = -1.02 \text{ V}$ ← لا يحدث

(د) كهرلانية ← كيميائية

I₃⁻ (د)

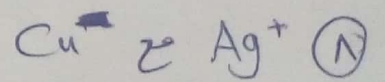
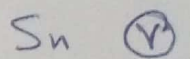
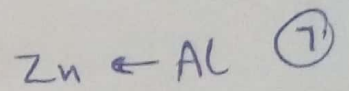
(ك)

السؤال الثالث :-



$E^\circ_{\text{Ag}} - E^\circ_{\text{Ni}} = E^\circ_{\text{خلية}}$

$0.8 - 0.22 = 0.3$ فولت



$1 + (P) - 1$ (٩)

$-(P) \text{ إشارة } E^\circ \text{ موجبة}$

1 (1) (١٠)

1 (٢)

$[B]^j [A]^k = K$ (٣)

$1 \times 10^{10} = \frac{1 \times 10^4}{3 \times 3} = K$ (٤)

(٥) زيادة درجة الحرارة يزيد من متوسط الطاقة الحركية للجزيئات مع بقاء طاقة التنشيط ثابتة وهذا يؤدي إلى زيادة عدد الجزيئات التي تمتلك طاقة تنشيط فيزداد عدد التصادمات الفعالة فتزداد سرعة التفاعل.

(٤)

* ترتيب الجدول:

المادة	E° فولت
AL ⁺³ - ٦٦	٦٦
Zn ⁺² - ٧٦	٧٦
Ni ⁺² - ٢٢	٢٢
SN ⁺² → Sn ⁺² - ٤	٤
Cu ⁺² - ٣٤	٣٤
Ag ⁺ - ٨٠	٨٠

زيادة قوة العامل المؤكسد ↓

زيادة قوة العامل المختزل ↑

الأستاذ:
علاء بدارنة
0787305931

السؤال الرابع :-

(P) (1) 1.0

(2) 00

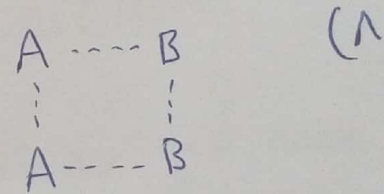
(3) 7.

(4) 90

(5) 40 +

(6) ما ص

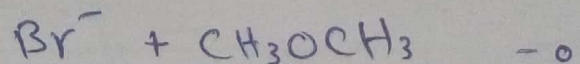
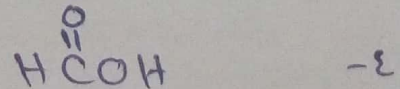
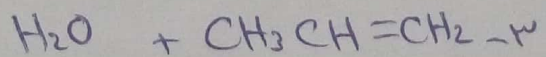
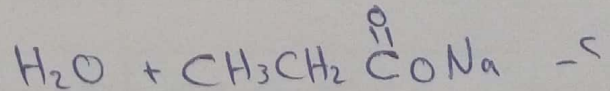
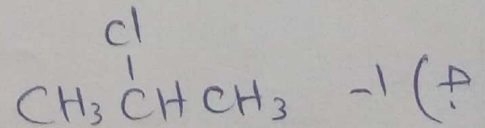
(7) مواد تزيد من سرعة التفاعلات الكيميائية دون أن تستهلك أثناء التفاعل.



الأستاذ:
علاء بهارنة
0787305931

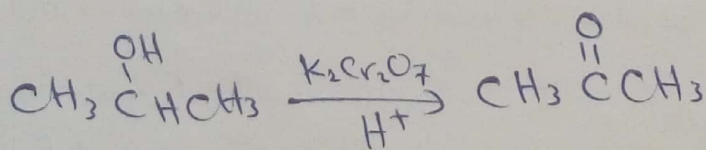
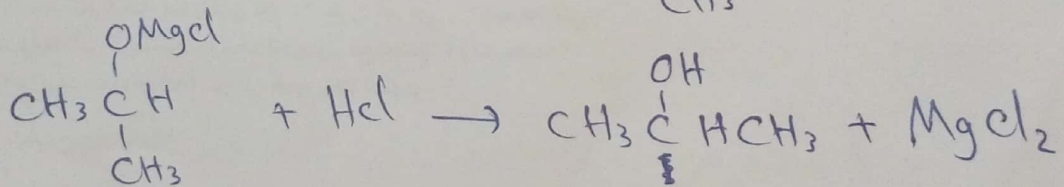
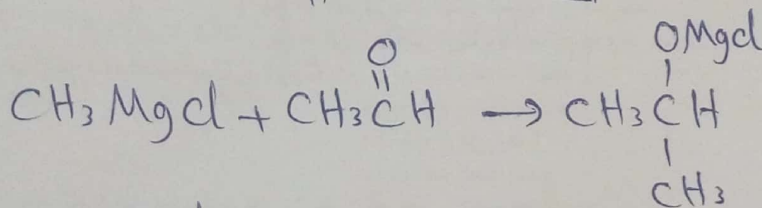
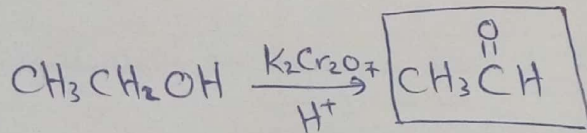
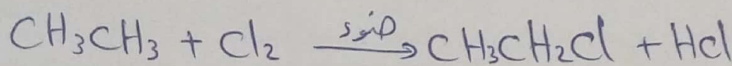
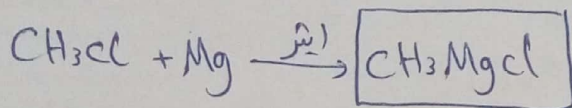
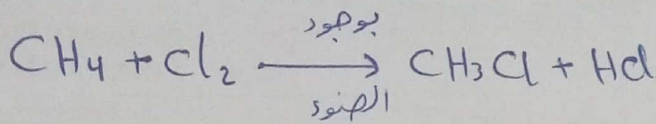
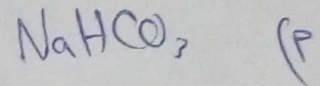
(B) 1 - ب

> - ج



الأستاذة
 علاء بدارنة
 0787305931

السؤال الخامس :-



(A) ① -

فرکتوز	غلوكوز	عدد ذرات الكربون
6	6	
كيتوني	الديهيدري	تصنيف

السؤال الخامس :-

4- البروتينات :- عموماً أمينية .

الدهون :- عموماً دهنية (ثلاثي غليسيريد) .

٣-

الأميلوز	الأميلوبكتين
تفرع السلاسل	سلاسل متفرعة
نوع الروابط الغلايكوسيدية	6:1-α
	ع:1-α

د) الأنتيم بناؤه من الكوليسترول في الجلبه عند العرقه للشمس .

البروتينات
عند العرقه
0787305931

4-1-هـ
P-c