

Awa2el

0788 501 559

(1)

امتحانات الكيمياء / امتحان المنزلي / 1-1 كيمياء / صيف 2017
المرحلة الاولى

1- (P) 1- (C)

2- (1)

3- $[C] [B] [A] [K] = \sqrt{\quad}$

4- بالتعويض بالتمرية 1
 $x^3 = 0,5$ $K = 1$ $[A] = 0,3$ و $[C] = 0,4$

5- $[C] [B] [A] [K] = \sqrt{\quad}$

6- $[C] [B] [A] [K] = \sqrt{\quad}$

7- $3A + 2B \rightarrow 5C$ (D)

$\frac{1}{5} C = \frac{1}{3} A$

$\frac{1}{5} \times 0,5 = \frac{1}{3} A$

$0,1 = \frac{1}{3} A$

$A = 0,3$ و $[C] = 0,4$ \leftarrow معدل سرعة التفاعل A

زيادة مساحة سطح المواد المتفاعلة
كلما زاد مساحة سطح المواد المتفاعلة زاد معدل التفاعل
مساحة أكبر عن المتفاعلات

السؤال الثاني

1- (P) 1- (C)

2- (K) 2- (C)

3- (E) 3- (C)

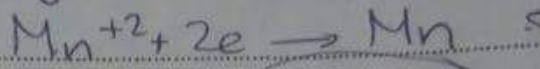
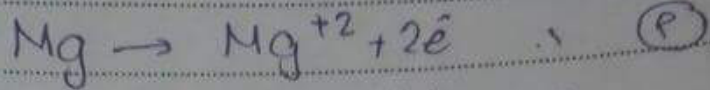
4- (K) 4- (C)

5- (K) 5- (C)

دور على ان كربونات الناليوم
تتفاعل بالاسرار ما يدرك
على اسرار التفاعل في الاكسدة
القاسم ايضا

السؤال الثالث

Awa2el

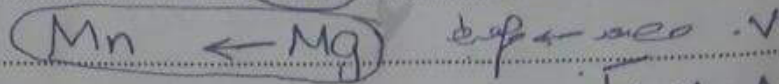


3. السبب / لا يمكن التنبؤ

4. Mn / مبط / اختلال

5. Mg / تقلبات / زلزال

6. Mn / اختلال الكالسيوم



8. لا يمكن

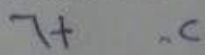
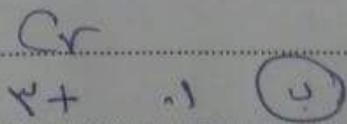
السؤال الرابع

رتب الأيونات من أقوى إلى أضعف

Fe^{+2}	٥٤-
Cd^{+2}	٤٠-
Ni^{+2}	٥٠-
Cu^{+2}	٣٤-
Ag^{+}	١٠-

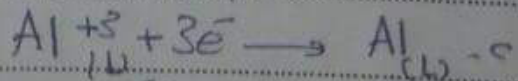
1. Ag^{+}
2. Ag, Fe
3. Fe / مبط / Cu مبط
4. 10^- / مبط
5. لا يمكن
6. نعم ، يمكن
7. Cd / Ni

السؤال الخامس



3. صيف

1. لتفقد درجة الاكسدة



3. لتأكلها تدريجاً

4. بالسبب

مع تمهيد لكم بالحب

عبدالله أبو صالحه