

Scanned by CamScanner

س12. عند ارتباط المعصر ( X ) وعدده الذري 12 بالمعصر Y وعدده الذري 9 ، فإن الرابطة في المركب الناتج عن ارتباطهما هي:

☐ تساهمية  
☐ أيونية  
☐ فلزية  
☐ تناسقية

Form# G66Q3Y2

11 10 9 8 7 6 5 4 3 2 1

4 من 40

Scanned by CamScanner

س13. ما تركيز محلول هيدروكسيد الصوديوم NaOH المحضر بإذابة 80 غ منه في 2 لتر من الماء؟ ( كثافة المحلول هيدروكسيد الصوديوم = 80 غ/ل )

1 %  
2 %  
4 %  
40 %

Form# G66Q3Y2

8 7 6 5 4 3 2 1

36 من 40

Scanned by CamScanner

س14. إذا اثنى التركيب الإلكتروني لأيون  $X^{2+}$  بالمستوى  $3d^5$  فإن العدد الذري للمعصر X هو :

23  
25  
27  
29

Form# G66Q3Y2

8 7 6 5 4 3 2 1

78 من 40



س26. حجم محلول  $\text{H}_2\text{IO}_6^{2-}$  يساوي

☐ 48 مل

☐ 24 مل

☐ 12 مل

☐ 6 مل

Form# G66Q3Y2

4321

24232221

س27. عدد تأكسد اليود في الأيون  $\text{H}_2\text{IO}_6^{2-}$  يساوي

☐ +7

☐ -7

☐ +1

☐ -1

Form# G66Q3Y2

2019181716151413121110987654321

262524232221

س28. ما حجم عينة  $\text{N}_2\text{O}_3$  تكون  $\text{NO}$  - نصف سرعة استهلاك  $\text{N}_2\text{O}_3$

☐ 1.2 لتر

☐ 11.2 لتر

☐ 22.4 لتر

☐ 44.8 لتر

Form# G66Q3Y2

321

232221

س29. نجد في التفاعل الآتي:

$$2\text{N}_2\text{O}_3(\text{g}) \longrightarrow 4\text{NO}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$$

☐ سرعة تكون  $\text{NO}$  - نصف سرعة استهلاك  $\text{N}_2\text{O}_3$

☐ سرعة تكون  $\text{NO}$  - سرعة استهلاك  $\text{N}_2\text{O}_3$

☐ سرعة تكون  $\text{O}_2$  - نصف سرعة استهلاك  $\text{N}_2\text{O}_3$

☐ سرعة تكون  $\text{O}_2$  - ضعف سرعة استهلاك  $\text{N}_2\text{O}_3$

Form# G66Q3Y2

2019181716151413121110987654321

2827262524232221

س24. أي السوائل الآتية لها أقل ضغط بخاري عند درجة الحرارة نفسها؟

☐  $\text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$

☐  $\text{C}_6\text{H}_{14}$

☐  $\text{C}_3\text{H}_8(\text{OH})_2$

☐  $\text{C}_3\text{H}_7\text{Cl}$

Form# G66Q3Y2

2019181716151413121110987654321

232221





مس 27. عدد تاكسد اليود في الأيز

☐ +7

☐ -7

☐ +1

☐ -1

>> Form# G66Q3Y2

5	4	3	2	1
25	24	23	22	21

س28. ما حجم عينة من غاز  $N_2$  كتلتها 14 غ ( والكتلة المولية للنتروجين = 28 غ/مول، والكم المولي = 22.4 لتر/مول) ؟

☐ 1.2 لتر

☐ 11.2 لتر

☐ 22.4 لتر

☐ 44.8 لتر

Form# G66Q3Y2

20 19 18 17 16 15 14 13 12 11 10 9 8 7 6 5 4 3 2 1

27 26 25 24 23 22 21

س 12،

☐ تمام

☐ اربعه

☐ ثلثه

☐ واحد

603Y2

1

س13. السعة القصوى من الإلكترونات في المستوى الرئيس الثالث لذرة ما يساوي:

☐ 6

☐ 9

☐ 12

☐ 18

Form# G66Q3Y2

تتبع << >> السابق

12 11 10 9 8 7 6 5 4 3 2 1

م ٧٠٣٤



Scanned by CamScanner

س 25. ☐ 25  
☐ 22  
☐ 24  
☐ 22  
☐ 24

Form# G66Q3Y2

2 1  
 22 21

س 26. حجم محلول الحفص HI ذو التركيز 1 مول/لتر اللازم للتفاعل تماماً مع 60 مل من محلول القاعدة  $\text{Ba(OH)}_2$  ذو التركيز 0.2 هو

☐ 48 مل  
☐ 24 مل  
☐ 12 مل  
☐ 6 مل

Form# G66Q3Y2

20 19 18 17 16 15 14 13 12 11 10 9 8 7 6 5 4 3 2 1  
 25 24 23 22 21

س 18 من 18

20

س 24. أي السوائل الأ

☐  $\text{C}_3\text{H}_7\text{NH}_2$   
☐  $\text{C}_6\text{H}_{14}$   
☐  $\text{C}_3\text{H}_8(\text{OH})_2$   
☐  $\text{C}_3\text{H}_{11}\text{Cl}$

Form# G66Q3Y2

4 3 2 1  
 23 22 21

س 25. ما عدد ذرات الهيدروجين الموجودة في 10 غ من غاز الهيدروجين  $\text{H}_2$  ؟ عداً أن الكتلة المولية لـ  $(\text{H}_2 = 2)$

☐  $6 \times 10^{-22}$   
☐  $6 \times 10^{24}$   
☐  $3 \times 10^{-22}$   
☐  $3 \times 10^{24}$

Form# G66Q3Y2

20 19 18 17 16 15 14 13 12 11 10 9 8 7 6 5 4 3 2 1  
 24 23 22 21

س 17 من 17

س 14. عدد المتصاوغات غير الخلقية للمركب  $\text{C}_5\text{H}_{12}$

☐ 6  
☐ 5  
☐ 4  
☐ 3

Form# G66Q3Y2

13 12 11 10 9 8 7 6 5 4 3 2 1

س 14. عدد المتصاوغات غير الخلقية للمركب  $\text{C}_5\text{H}_{12}$

☐ 6  
☐ 5  
☐ 4  
☐ 3

Form# G66Q3Y2

13 12 11 10 9 8 7 6 5 4 3 2 1

س 6 من 6



