

B. AHGENE

اختبر نفسك

قوانين الكيمياء

17
محلول تجاري كتبه علي
بطاقتة α 30% كثافته α 3,1
وكثافته α المولية α 34g/mol
أوجد تركيزه α

27,35mol/L ✓

1
أوجد عدد مولات محلول حجمه
20mL تركيزه المولي
0,1mol/L

2.10⁻³ mol ✓

18
أوجد كثافة 500cm³ من سائل
كتلته α 800mg

1,6.10⁻³ ✓

9
أوجد كمية مادة محلول كتلته α
2g وكثافته α المولية α 16g/mol

1,25.10⁻¹mol ✓

2
أوجد عدد مولات محلول حجمه 200cm³
تركيزه المولي 0,5mol/L

0,1mol ✓

19
أوجد كثافة غاز الميثان CH₄

0,55 ✓

10
أوجد كمية مادة غاز CO₂ كتلته α
40mg

9.10⁻⁴ mol ✓

3
أوجد عدد مولات محلول حجمه 500cm³
تركيزه المولي 0,01mol/cm³

5mol ✓

20
مركب غازي صيغته المجرملة من
التت كل C_nH_{2n}O كثافته α 1,52
أوجد العدد الطبيعي n

2 ✓

11
أوجد كتلة 1mol من الماء
المتطير

18g ✓

4
أوجد التركيز المولي ل 2mol من
محلول حجمه 1m³

2.10⁻³mol/L ✓

21
قاهرة من حمض الخل CH₃COOH
كتبه عليه α 5% علما أن الكثافة
الحجمية لهذا الحمض α 6.10²g/L
أوجد تركيزه المولي

0,5mol/L ✓

12
أوجد التركيز المولي للماء
المتطير

55,55mol/L ✓

5
أوجد حجم 2,5mol من محلول تركيزه
المولي 5mol/L

0,5L ✓

22
أوجد كثافة محلول درجة تناوبه
10% وتركيزه الكتلي α 260g/L

2,6 ✓

13
أوجد الكثافة الحجمية ل 500cm³
من مادة كتلتها α 500mg

1g/L ✓

6
أوجد كمية مادة غاز حجمه في التتروط
النظامية α 44,8L

2mol ✓

23
أوجد عدد مولات غاز حجمه 200cm³
مقاس تحت ضغط 1Bar ودرجة 20°C
بصلي: R=8,31J/mol.K

8,21.10⁻²mol ✓

14
أوجد كتلة 0,6m³ من محلول
كتلته α الحجمية α 0,2Kg/m³

120g ✓

7
أوجد كمية مادة غاز موجود عند درجة
حرارة 0°C و ضغط جوي 1atm وحجمه
700cm³

3,125.10⁻² mol ✓

24
أوجد ضغط غاز كثافته α 1,5
وكثافته α 400g و تركيزه الكتلي
25°C α 4,5g/L
بصلي: R=0,082L.atm/mol.K

2,75.10⁻² atm ✓

15
أوجد حجم 500mg من مادة
كتلتها α الحجمية α 20g/cm³

2,5.10⁻⁵L ✓

8
أوجد حجم 2mol من غاز مقاس عند 24°C
و ضغط 1atm
علما أن V_m=25L/mol

50L ✓

25
أوجد عدد مولات غاز حجمه 2,5m³ في
التتروط النظامية بصلي
بصلي: R=8,31(SI)

1,11.10²mol ✓

16
أوجد كتلة 80mL من محلول
كتلته α الحجمية α 5g/cm³

400g ✓