

أسئلة عن : كيمياء - متنوع (C)

1. كم جراما من الزنك توجد في 0,200 مول من الزنك؟

$$1 \text{ مول من الزنك} = 65,39 \text{ (من جدول الدوري)}$$

$$0,200 \text{ مول} = ?$$

$$\therefore 65,39 \times 0,200 = ?$$

- 17,67
- 14,67
- 16,67
- 13,67

[Read More..](#) | [top](#)

2. احسب عدد ذرات الزنك الموجودة في 0,370 مول من الزنك؟

$$1 \text{ مول من الزنك} = 65,39 \text{ (من جدول الدوري)}$$

$$0,370 \text{ مول} = ?$$

$$\therefore 65,39 \times 0,370 = ?$$

- $1,23 \times 6,26$
- $1,23 \times 1,74$
- $1,23 \times 1,26$
- $1,23 \times 2,26$

[Read More..](#) | [top](#)

3. احسب عدد المولات الموجودة في 63 جم من ثاني أكسيد الكربون CO_2

$$1 \text{ مول من } \text{CO}_2 = 12 + 16 \times 2 = 44$$

$$63 \text{ جم} = ?$$

$$\therefore \frac{63}{44} = ?$$

- 1,13
- 1,03
- 1,93
- 1,43

[Read More..](#) | [top](#)

$$1.43 =$$

4. احسب عدد ذرات الكالسيوم الموجودة في ٠,٠٦٥ جم من العنصر - علماً بأن الوزن الذري للكالسيوم = ٤٠ جم / مول

$$1 \text{ مول من الكالسيوم} = \frac{40 \text{ جم}}{40 \text{ جم/مول}} = 1 \text{ مول}$$

$$0.065 \text{ جم} = ? \text{ مول}$$

$$\therefore \frac{0.065 \text{ جم} \times 1 \text{ مول}}{40 \text{ جم}} = ?$$

- ١,٦٩ × ١٠^{٢١} ذرة
- ١,٩٣ × ١٠^{٢١} ذرة
- ١,٨٩ × ١٠^{٢١} ذرة
- ١,١٩ × ١٠^{٢١} ذرة

[Read More..](#) | [top](#)

5. احسب بالجرام كتلة ٤٦٢٠٠٠٠٠ ذرة من الكربون.

$$1 \text{ مول كربون} = 12 \text{ جم} = \frac{12 \text{ جم}}{12 \text{ جم/مول}} = 1 \text{ مول}$$

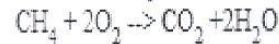
$$46200000 \text{ ذرة} = ? \text{ مول}$$

$$\therefore \frac{46200000 \text{ ذرة} \times 12 \text{ جم}}{6.022 \times 10^{23} \text{ ذرة/مول}} = ?$$

- ٩٢,٢٦٢ × ١٠^{-١٠} جم
- ٩٢,١٦٢ × ١٠^{-١٠} جم
- ٩٢,٠٦٢ × ١٠^{-١٠} جم
- ٩١,٧٦٢ × ١٠^{-١٠} جم

[Read More..](#) | [top](#)

6. يحترق الميثان في الهواء حسب منتجاً ثاني أكسيد الكربون وبخار الماء حسب المعادلة



أ. احسب عدد مولات الاكسجين اللازمة لاحتراق ٤ مول من الميثان.
ب. احسب عدد جرامات الماء الناتجة

١ مول ميثان = ١ مول أكسجين = ٤ مول ميثان

٤ مول ميثان = ٤ مول أكسجين = ?

٤ مول ميثان = ٤ مول أكسجين = ?

٤ مول ميثان = ٤ مول أكسجين = ?

٤ مول ميثان = ٤ مول أكسجين = ?

- عدد مولات الاكسجين = ٩ مول عدد جرامات الماء = ١٦٢ جم
- عدد مولات الاكسجين = ٩,٥ مول عدد جرامات الماء = ١٦٤ جم
- عدد مولات الاكسجين = ٨,٧ مول عدد جرامات الماء = ١٥٩ جم
- عدد مولات الاكسجين = ٩,٤ مول عدد جرامات الماء = ١٦٣ جم

[Read More..](#) | [top](#)

$$\therefore \frac{4 \text{ مول} \times 16 \text{ جم}}{1} = ?$$

7. احسب تركيز المحلول المحضر بإذابة 0.33 مول من أحد الأملاح في 5 لتر من الماء.

$$\frac{\text{عدد مولات المحلول}}{\text{الحجم باللتر}} = \text{مولارية} = \text{مولا}$$

$$= \frac{0.33}{5} = 0.066 \text{ مول / لتر}$$

0.046 مولار

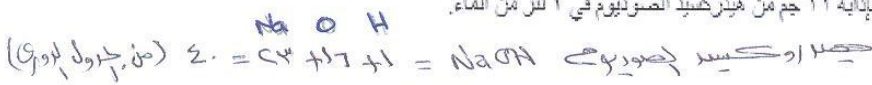
0.096 مولار

0.066 مولار

0.056 مولار

[Read More.. | top](#)

8. احسب تركيز المحلول المحضر بإذابة 11 جم من هيدروكسيد الصوديوم في 2 لتر من الماء.



$$\text{عدد مولات المحلول} = \frac{\text{الوزن بالجرام}}{\text{الوزن الجزيئي}} = \frac{11}{40} = 0.275 \text{ مول}$$

$$\text{مولا} = \frac{\text{عدد مولات المحلول}}{\text{الحجم باللتر}} = \frac{0.275}{2} = 0.1375 \text{ مولار}$$

0.138 مولار

0.128 مولار

0.158 مولار

0.108 مولار

[Read More.. | top](#)

9. ما هو عدد جرامات كربونات الصوديوم Na_2CO_3 الذائبة في 300 مليلتر من محلول تركيزه 0.62 مولار.



$$\text{مولا} = \frac{\text{عدد الجرامات}}{\text{الوزن الجزيئي}} = \frac{\text{عدد الجرامات}}{106}$$

$$\text{عدد الجرامات} = \text{مولا} \times \text{الوزن الجزيئي} = 0.186 \times 106 = 19.716 \text{ جم}$$

$$= 0.186 \times \frac{106}{1000} = 0.019716 \text{ مول}$$

$$\text{عدد الجرامات} = \text{مولا} \times \text{الوزن الجزيئي}$$

$$\text{عدد الجرامات} = 0.186 \times 106 = 19.716 \text{ جم}$$

$$\therefore \text{عدد الجرامات} = \text{مولا} \times \text{الوزن الجزيئي}$$

$$19.716 = 0.186 \times 106 = 19.716 \text{ جم}$$

19.716 جم

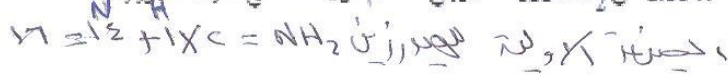
19.706 جم

19.746 جم

19.696 جم

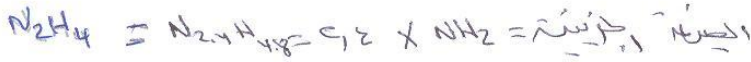
[Read More.. | top](#)

10. إذا كانت الصيغة الأولية للبيدرين هي NH_2 ووزنه الجزيئي 38 جم مول⁻¹ فما هي صيغته الجزيئية؟



$$38 = n \times 17$$

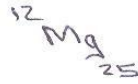
$$n = \frac{38}{17} = 2$$



- N_2H_4
- NH_2
- N_3H_6
- N_4H_8

[Read More..](#) | top

11. احسب عدد النيوترونات في نظير الماغنسيوم الذي عدده الذري 12 وعدد كتلتها 25



- 25
- 12
- 37
- 13

$$\text{عدد الكتلة} = \text{عدد البروتونات} + \text{عدد النيوترونات}$$

$$25 = 12 + \text{عدد النيوترونات}$$

$$\therefore \text{عدد النيوترونات} = 25 - 12 = 13$$

[Read More..](#) | top

12. احسب عدد الكتلة ل نظير الماغنسيوم الذي عدده الذري 12 وله 13 نيوترونا

$$\text{عدد الكتلة} = \text{عدد البروتونات} + \text{عدد النيوترونات}$$

$$x = 12 + 13$$

$$\therefore x = 25$$

- 13
- 25
- 10
- 12

[Read More..](#) | top

13. احسب العدد الذري لعنصر عدد كتلته 39 وله من النيوترونات 20

$$\text{عدد الكتلة} = \text{عدد البروتونات} + \text{عدد النيوترونات}$$

$$39 = x + 20$$

$$x = 39 - 20 = 19$$

$$\therefore x = 19$$

- 39
- 19
- 20
- 59

14. احسب عدد الأمتار الموجودة في ٢١ كيلومتر.

- m ٢١٠٠٠
- m ٢١٠٠
- m ٢١
- m ٢١٠٠٠٠

$$1 \text{ كيلومتر} = 1000 \text{ متر}$$

$$21 \text{ كيلومتر} = ?$$

$$21 \times 1000 = \frac{21 \times 1000}{1} = ?$$

[Read More..](#) | [top](#)

15. احسب عدد البايتات الموجودة في ٠,٥ جيجابايت.

- Byte $10^7 \times 0$
- Byte $10^8 \times 0$
- Byte $10^{10} \times 0$
- Byte $10^9 \times 0$

$$1 \text{ جيبا بايت} = 10^9 \times 1$$

$$0,5 \text{ جيبا بايت} = ?$$

$$0,5 \times 10^9 = \frac{0,5 \times 10^9}{1} = ?$$

[Read More..](#) | [top](#)

بعد إجابة الأسئلة اضغط هنا < النتيجة