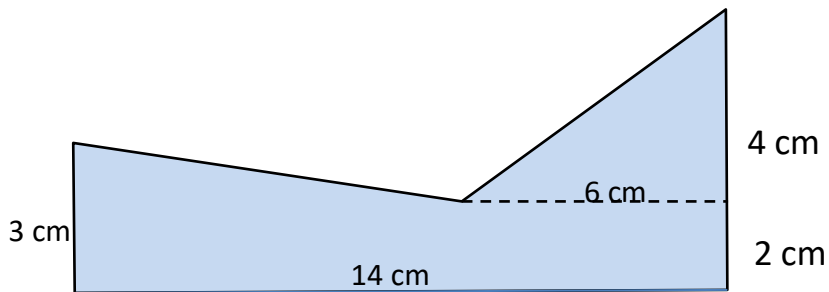


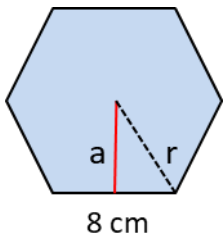
MATEMÁTICAS (Áreas e perímetros) semana 14 Abril

Estes exercicios son para **TODA A SEMANA**. Tedeos que facer dous envíos con cinco problemas cada un. O primeiro o martes e o segundo o xoves a begosanchezpallas@gmail.com Na fin de semana colgo as solucións. Mira ao final deste documento como enviar as tarefas.

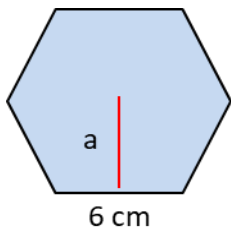
- 1ª) Calcula el área de un triángulo rectángulo de 4 cm de base y 6 cm de hipotenusa.
- 2ª) Calcula el área de un un triángulo equilátero de 90 cm de perímetro.
- 3ª) Calcula el área de un cuadrado sabiendo que su diagonal mide 7 cm.
- 4ª) Calcula el área de un rectángulo cuya base mide 10 cm y la diagonal 12 cm.
- 5ª) Determina el área de un rectángulo de base 7 cm y perímetro 24 cm.
- 6ª) Calcula el perímetro y área de un círculo de 8 cm de diámetro.
- 7ª) Determina el área de la siguiente figura, descomponiéndola en figuras de área conocida:



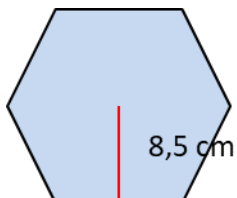
- 8ª) Calcula la apotema del hexágono sabiendo que el radio del hexágono es igual al lado. (aplica Pitágoras).



- 9ª) Determina el área de un hexágono regular de lado 6 cm sabiendo que el área de un polígono regular es igual al producto de su perímetro por su apotema dividido entre dos



- 10ª) Calcula el lado de un hexágono regular con área 250 cm^2 y apotema 8,5 cm.



FÍSICA E QUÍMICA (para TODA A SEMANA)

Copia no caderno a seguinte información, trátase dunha nova unidade moi usada en química, o mol.

MOL: é unha unidade de cantidade de sustancia. É a cantidade de sustancia que contén $6,02 \cdot 10^{23}$ partículas, é dicir:

602 000 000 000 000 000 000 000 = seis centos dous mil trillóns de partículas

Isto significa que:

- 1 mol de átomos ten $6,02 \cdot 10^{23}$ átomos
- 1 mol de moléculas ten $6,02 \cdot 10^{23}$ moléculas
- 1 mol de electróns ten $6,02 \cdot 10^{23}$...e así con calquera partícula (parte pequena).

Escrebe na calculadora números grandes en notación exponencial, por exemplo:

$$1\ 000\ 000\ 000 = 10^9 \quad (10 \text{ exp } 9)$$

E agora proba a escribir ese número tan grande na calculadora en notación exponencial $6,02 \text{ exp } 23$ e determina mediante proporcións simples:

- 1ª) Átomos de ferro que hai en 3 mol de ferro.
- 2ª) Moléculas de auga que hai en 3,5 mol de auga.
- 3ª) Electróns que hai en 5 mol de electróns.
- 4ª) Moles que son $4,816 \cdot 10^{24}$ átomos de cobre.
- 5ª) Moles que son $3,913 \cdot 10^{24}$ moléculas de metano.

Envía a resolución destes cinco exercicios o mércores nun só envío.

BIOLOXÍA E XEOLOXÍA (para TODA A SEMANA)

Realiza as actividades do libro: 8, 9, 10 páx 109 11 e 12 páx 110 32 páx 120

Envía a solución destes seis exercicios o venres nun só envío.

- **Cada envío é conveniente facelo nun só arquivo PDF para facilitar a corrección. As fotos verticais e con boa iluminación. Consultade o Titorial para usar CamScanner para pasar fotos a PDF en youtube explicado por Alberto, profe do noso ies.**