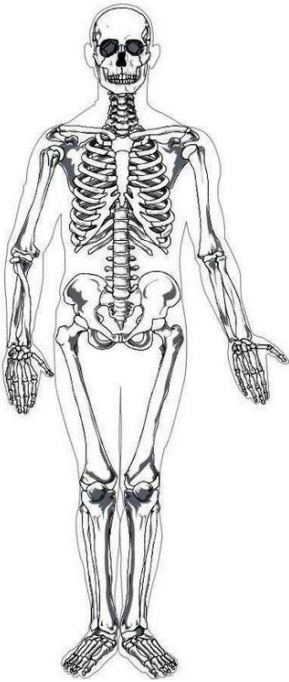
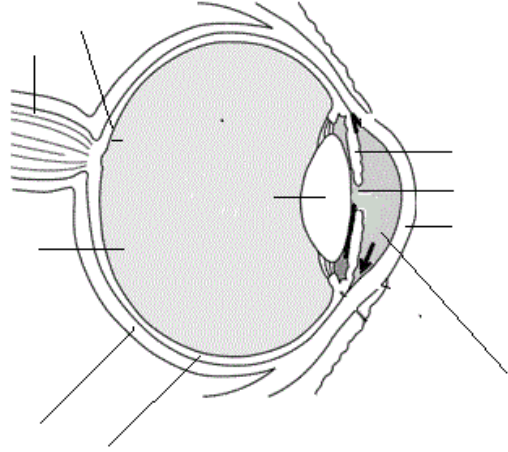


Treball de Recuperació de Ciències Naturals 3r ESO

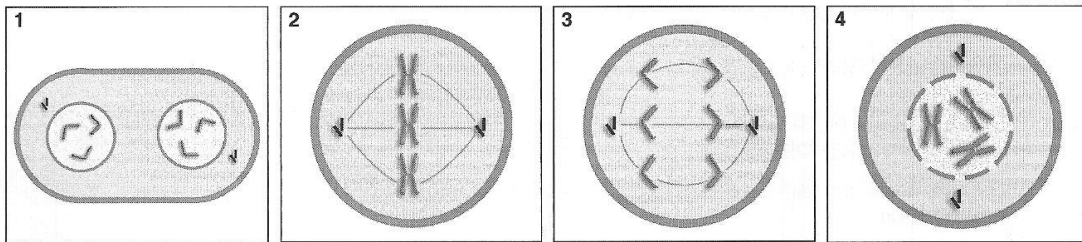
1. Assenyal·la els principals ossos del nostre cos:



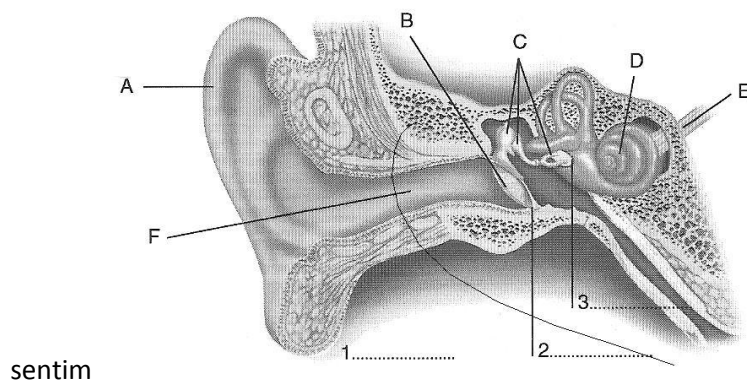
2. Assenyal·la les parts de l'ull humà:



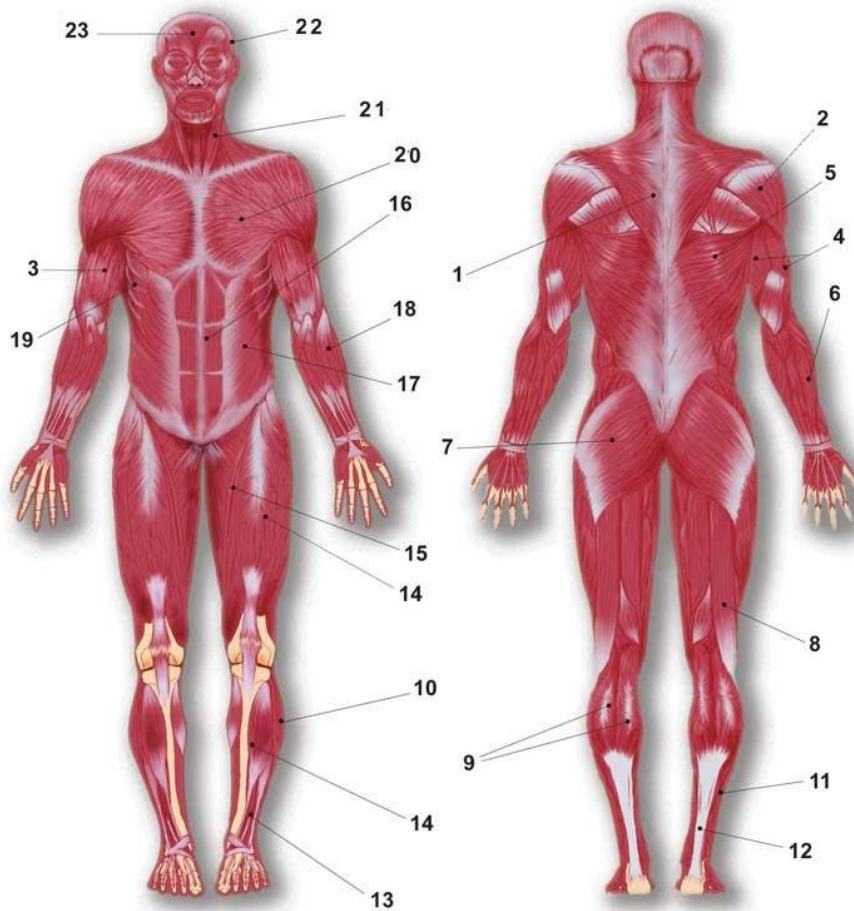
3. Explica el nom i el que succeeix en cada etapa de la divisió cel·lular :



4. Indica les parts de l'oïde humà i el mecanisme pel qual i



5. Assenjala els músculs següents:



6. Observa el següent dibuix i contesta les preguntes. Justifica les teves respostes:



a. A què correspon el següent esquema

b. Diferència entre vena i artèria. Posa el nom de les que coneguis en el següent dibuix

c. Indica com són les entrades i sortides de la sang en el cor i el nom de les vàlvules

d. Explica la circulació menor. En què consisteix i quin és el recorregut de la sang

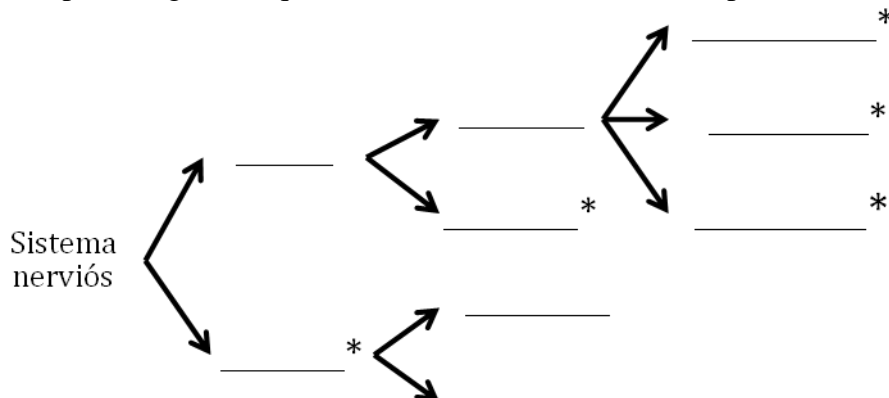
7. Omple la següent taula on s'indiquen les tres parts fonamentals de la cèl.lula:

Parts	Composició	Funció

8. Omple la taula següent amb el nom de 5 orgànuls i la seva funció:

Orgànul	Funció

9. Omple el següent esquema amb el nom de les diferents parts del sistema nerviós:



Explica la principal funció de *

10. Fes dos esquemes que resumeixin com s'elaboren les respostes relacionades amb:

- L'aparell locomotor
- L'aparell endocrí.

11. El cicle menstrual d'una dona comença el 2 de gener. Indica l'inici de la menstruació, l'ovulació, el període fèrtil, i la segona menstruació

QUÍMICA

12. Quatre àtoms, A, B, C i D tenen nuclis amb les característiques següents:

	A	B	C	D
Nº màssic	19	20	20	22
Nº atòmic	42	42	46	48

- Quins dels quatre àtoms són el mateix element? Justifica la resposta

- Quin nom reben aquests àtoms?

13. Completa la següent taula:

	A	N	Z	Nº protons	Nº electrons
Ca	40		20		
Na		12		11	
Ba ²⁺	138				54
Cl ⁻			17		18

14. Escriu la configuració electrònica de dos àtoms amb els nombres atòmics: Z=19 i Z=17. Raona quin tipus d'enllaç formaran

Ciències Naturals 3r ESO

15. Calcula la massa expressada en Kg de 200 àtoms d'or si sabem que la seva massa atòmica és de 197uma.

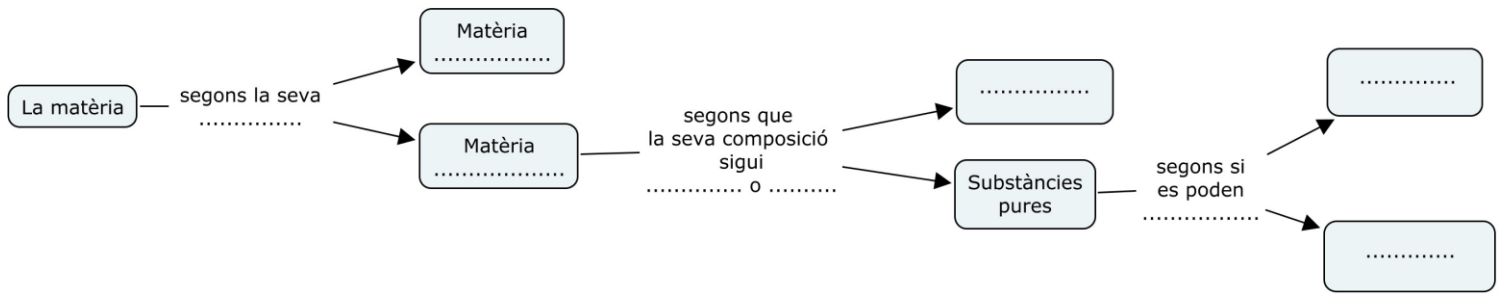
Dades: $1\text{u.m.a}=1,67 \cdot 10^{-27}\text{Kg}$

16. Un líquid té una densitat de 0,8Kg/l. Expressa la densitat en g/cm^3

17. Resumeix en la taula següent els diferents models atòmics estudiats:

Model atòmic	Representació gràfica de l'àtom	Novetat principal - Descripció
Thompson		
Rutherford		
Bohr		
Model d'orbitals (actual)		

18. Completa:



19. Segons l'esquema anterior, classifica els següents materials:

llet,

clor,

acer,

sorra,

amoníac,