



INDICA CLARAMENT ELS CÀLCULS EFECTUATS. JUSTIFICA LES TEVES RESPOSTES. **10 punts**

1. Fes els següents canvis d'unitats utilitzant factors de conversió. **[1,2 punts]**

a) 71,2 mm² a dm² **b)** 78 g/cm³ a kg/m³ **c)** 1,08 km/h a milles/s si 1 milla és 1,852 km

2.

Dibuixa l'àtom ${}^9_4\text{Be}$	Com es diu la zona més exterior de l'àtom?	
	Quina càrrega elèctrica té?	
	Quines partícules hi ha?	
	Com es diu la zona central de l'àtom?	
	Quina càrrega elèctrica té?	
	Quines partícules hi ha?	
	Quines partícules són les responsables del volum de l'àtom?	
	Quines partícules són responsables de la massa de l'àtom?	
	Com es diuen els protons i els neutrons conjuntament?	

3. Indica si es tracta d'àtoms o molècules, elements o compostos, substàncies pures o mescles. Justifica-ho. **[0,8 punts]**

A	C

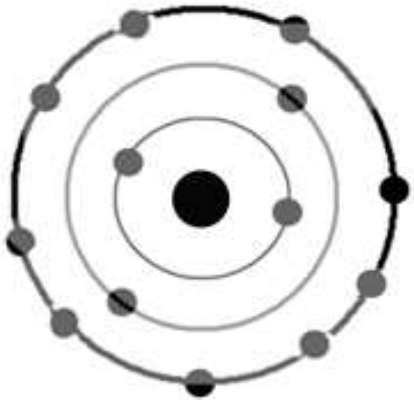
4. Completa la taula següent: **[2 punts]**

Símbol ${}^A_Z\text{X}^{\dots}$	Z	A	nº protons	nº electrons	nº neutrons
${}^{85}_{37}\text{Rb}^{\dots}$			37		47
${}^{28}_{14}\text{Si}^{\dots}$	14	28		10	
${}^9_4\text{Be}^{\dots}$	4	9			
${}^{36}_{17}\text{Cl}^-$	17				

5. A la taula periòdica muda de l'exercici 6, marca les caselles corresponents als nombres atòmics 7, 13 i 20. **Indica clarament quina correspon a cada número.**[0,3 punts]
6. A la taula periòdica muda següent, escriu el nom i el símbol de 18 elements a la casella corresponent. (**Pots fer-ne més si vols**). **NOMÉS POTS DONAR ELS DE LES CASELLES EN BLANC.**
[1,8 punts]

AQUESTA PART ÉS PER FER-LA AMB LA TP.

1. Calcula la massa molecular de: CuSO_4 , $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}_2$ i $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$. [1,2 punts]
2. Fixa't en la imatge següent i respon: [0,7 punts]
- 3.

	Si l'àtom correspon a un anió del tipus X^{2-}, X és...
---	--

4. Explica, de manera breu, en què consisteix el mètode científic i els passos que segueix.
Pots fer-ho amb un exemple. [1 punt]

