

Full de treball –3
Elements i compostos

1. Completa (consulta a la taula periòdica el símbol, Z, A i el grup):

NOM	Símbol	Z	A	P ⁺	e ⁻	n ^o	Grup	e- que perd o guanya	ió	Catió o anió
Sodi	Na	11	23	11	11	12	1	-1e	Na ⁺	C
Fluor										
Oxigen										
Liti										
Magnesi										
Sofre										
Clor										
Seleni										
Iode										
Hidrogen										

2. Indica amb un SÍ o un NO, si les següents substàncies són solubles en aigua:

NaCl.....	H ₂ O.....	KBr.....
I ₂	HCl.....	NaF.....
Na ₂ O.....	Coure.....	CH ₄

3. Assigna a cada substància la o les propietats que li corresponen col·locant les lletres que identifiquen les propietats:

A- Soluble en aigua.	C- Condueix el calor i l'electricitat.
B- Condueix el corrent elèctric si està dissolta.	D- És dúctil i mal·leable.
RbI.....	Ag.....
Br ₂	CaCl ₂
CH ₄	Cu.....

4. A i C són dos àtoms amb $Z=19$ i $Z=17$, respectivament, omple la taula següent utilitzant la taula periòdica

Compost	Enllaç (iònic/ covalent/metàl·lic)	Punt de fusió (alt/baix)	Solubilitat en aigua (si/no)
A-A			
C-A			
C-C			

5. A i B són dos compostos de nombre atòmic 11 i 17 respectivament. Quin tipus d'enllaç formaran entre ells?
6. Quin tipus d'enllaç formarà un àtom de nombre atòmic 26 amb àtoms del mateix tipus?
7. A i B són dos àtoms amb $Z=17$ i $Z=9$, respectivament, omple la taula següent:

Compost	Enllaç	Punt de fusió	Solubilitat en aigua	Conductivitat elèctrica
A-A				
B-A				
B-B				

8. Classifica com a iònica, covalent molecular o metall les tres substàncies següents:

Substància	A	B	C
Estat a tª ambient	Sòlid	Sòlid	Líquid
Punt de fusió	1500°C	850°C	-20°C
Solubilitat en aigua	No	Sí	No
Conductivitat elèctrica	En estat sòlid	Dissolta en aigua	Mai

A:

B:

C:

9. El clorur de potassi és sòlid a temperatura ambient, es fon a temperatura elevada, és soluble en aigua i la seva dissolució condueix el corrent elèctric. Quin tipus de substància és?

10. Classifica com a iònica, covalent molecular o metall les tres substàncies següents:

Substància	A	B	C
Punt de fusió	-60°C	1350°C	800°C
Solubilitat en aigua	No	No	Sí
Conductivitat elèctrica(fosa)	No	Sí	Sí
Enllaç			

11. Indica quin d'aquests parells d'elements poden formar enllaços iònics (escriu si o no).

- | | |
|-----------------------|------------------|
| a. Hidrogen i oxigen, | d. Sofre i clor, |
| b. Alumini i oxigen, | e. Iode i plom, |
| c. Potassi i sofre, | f. Brom i liti |

12. Indica quin d'aquests parells d'elements poden combinar-se formant molècules (escriu si o no):

- | | |
|-----------------------|---------------------|
| a. Clor i clor, | d. Sofre i clor, |
| b. Hidrogen i oxigen, | e. Iode i plom, |
| c. Alumini i oxigen, | f. Carboni i sofre. |