Nom		Cognom	
Grup		Data	

Activitat l'àtom

1. Completa les dades que falten en aquesta taula:

Àtom	A	B	C
Nombre de protons	4	5	5
Nombre de neutrons	5	5	6
Nombre d'electrons	4	5	5
Nombre atòmic			
Nombre màssic			

2. Quins dels àtoms de la taula anterior, són d'un mateix element?
   - ☐ Àtom A
   - ☐ Àtom B
   - ☐ Àtom C
3. De quin element es tracta, el de l'exercici anterior? Busca informació si és necessari.

   Es tracta d'isòtops de _____

4. L'aigua és un compost format per molècules, agrupacions estables de dos àtoms d'hidrogen (H) i un àtom d'oxigen (O). Per això, les molècules d'aigua es representen com H_2O. **Calcula la massa d'una molècula d'aigua, en unitats de massa atòmica**. Busca informació a la taula periòdica i escriu la resposta sense decimals.

   _____

5. **Ara, calcula la massa de la molècula de CH_4.** Busca informació a la taula periòdica i escriu la resposta sense decimals.

   _____

LIVEWORKSHEETS

6. Completa la taula següent:

Element	Símbol	Representació	**Z** (nombre atòmic)	**A** (nombre màssic)	nº electrons	nº protons	nº neutrons
sodi	Na	$^{23}_{11}Na$	11	23			
potassi	K	K	19	39			
magnesi	Mg	Mg	12	24			
liti	Li	Li	3	7			
oxigen	O	O		16	8		
carboni	C	C		12	6		
nitrogen	N	N		14	7		
heli	He	He		4	2		
hidrogen	H	H		1		1	
neó	Ne	Ne		20		10	
manganès	Mn	Mn		55		25	
ferro	Fe	Fe		56		26	
alumini	Al	Al		26		13	
plata	Ag	Ag				47	61
platí	Pt	Pt				78	117
silici	Si	Si	14	28			
clor	Cl	Cl		35	17		
beril·li	Be	Be		9		4	
fluor	F	F		19		9	
fòsfor	P	P		31		15	
bari	Ba	Ba		137	56		
calci	Ca	Ca	20	40			

LIVEWORKSHEETS

7. Completa la taula següent:

Ió	Càrrega	Símbol	**Z** (nombre atòmic)	**A** (nombre màssic)	nº electrons	nº protons	nº neutrons
		Na^{+}	11	23			
		K^{+}	19	39			
		Mg^{+2}	12	24			
		Li^{+}	3	7			
		O^{2-}		16		8	
		N^{-3}		14		7	
		H		1	0	1	
		Mn		55	22	25	
		Fe		56	23	26	
		Al		26	10	13	
		Ag			46	47	61
		Si^{+4}	14	28			
		Cl		35	18	17	
		Be^{+2}		9		4	
		F		19	10	9	
		P^{-3}		31		15	
		Ba		137	54	56	
		Ca^{+2}	20	40			
		Cu		63	28	29	

LIVEWORKSHEETS