



(Presentació de la feina en folis ordenats en un portafolis.)

EXPERIMENTS

1. Son interessants com a repàs i ampliació de les reaccions químiques els següents experiments:

Fitxes: 10, 11, 12, 31, 16, 17, 24, 67, 70, 72, 79 tria els que més t'agradin!

2. Altres temàtiques interessants:

Cristal·lització: 58

Química i electricitat: 9, 15, 22

ELS ELEMENTS QUÍMICS

3. Què és un anió?

4. Què és un catió?

5. Què representen els grups de la taula periòdica dels elements?

6. Què són els gasos nobles?.

7. Què és un isòtop?. Posa un exemple.

ESTRUCTURA DE LA MATÈRIA

1. Explica la diferència entre reacció química i reacció nuclear. Posa exemples.

2. Explica què és la reacció de fusió nuclear. Posa exemple.

3. Explica què és la reacció de fissió nuclear. Posa exemple.

4. Explica els canvis d'estat posa varis exemples de substancies i la temperatura a la quan es donen.

5. Explica què és i com es produeix l'ebullició.

6. Explica què és i com es produeix l'evaporació.

7. Explica per què durant un canvi d'estat la temperatura es manté constant.

8. Què és una estructura cristal·lina?



L'ÀTOM – TAULA PERIÒDICA

1. Dibuixa l'estructura interna d'un àtom.
2. Explica l'ordenació dels elements en la Taula Periòdica (Grups i Períodes)
3. Què són els gasos nobles? Quines característiques químiques tenen?
4. Vocabulari:
 - a) Ió
 - b) Dúctil
 - c) Element electropositiu
 - d) Radioactivitat
 - e) Nombre màssic
 - f) Isòtop
 - g) Mal·leable
 - h) Element electronegatiu
 - i) Nombre atòmic
 - j) Reacció en cadena
5. Completa la taula següent:

Element	Símbol	Nombre atòmic	Nombre màssic	Neutrons	Electrons
Clor				19	
	Hg			82	
		6	14		
			28	13	
		15		16	
			179		88
Ni				30	
	Br		70		
		8	17		
			150	76	
		12		13	
			114		56



6. Respostes curtes:

- a) Quins elements químics va descobrir madame Curie?
- b) Què vol dir que un àtom està equilibrat elèctricament?
- c) Com es representa l'isòtop 238 de l'urani?
- d) D'on prové l'energia d'una bomba atòmica?
- e) Per què va passar a la història de la ciència Mendeleiev?
- f) Què vol dir que un àtom està equilibrat elèctricament?
- g) Com es representa l'isòtop 14 del carboni?
- h) D'on prové l'energia que tenen els estels?
- i) Quina característica química tenen els gasos nobles?.
- j) On es troben els gasos nobles en la Taula Periòdica dels elements?

7. Per què es combinen els àtoms?. Quins “equilibris” busquen?

8. Explica en què consisteix l'enllaç iònic i quina característica tenen els elements que s'uneixen amb enllaç iònic.

9. Explica què és l'enllaç covalent i quin tipus d'elements formen enllaç covalent.

10. Diferència entre reacció nuclear i reacció química.

11. Explica què és la reacció nuclear de fissió.

12. Explica la reacció nuclear de fusió.

13. Explica la radiació beta i les seves característiques.

14. Què és la radiació alfa i quines són les seves característiques.