

**Activitat 1**

Marca la resposta correcta. Tingues en compte que només n'hi ha una.

1. El model atòmic de John Dalton
  - considera l'àtom format per nucli i escorça
  - és un model atòmic molt complex
  - considera que l'àtom és una boleta massissa, indivisible i immutable
  - és anomenat model quàntic
2. Les partícules subatòmiques
  - són el nucli i l'escorça
  - són els protons, neutrons i electrons
  - són els neutrons
  - són els electrons
3. Segons el nostre model de treball, model anterior al model quàntic, els electrons
  - poden girar al voltant del nucli només en unes òrbites determinades
  - giren tots en una mateixa òrbita
  - no poden canviar l'òrbita de gir
  - estan incrustats en l'àtom i no giren
4. El nombre atòmic
  - és el nombre de protons que un àtom té en l'escorça
  - és el nombre de protons que un àtom té en el nucli
  - és el nombre de protons més el nombre de neutrons que té un àtom
  - es representa amb la lletra A
5. Els elements químics
  - són els compostos químics menys abundants en la naturalesa
  - es troben ordenats a la taula periòdica
  - són substàncies no pures
  - estan formats per molècules
6. Els isòtops
  - són àtoms d'elements diferents
  - tenen igual A, però diferent Z
  - tenen igual Z, però diferent A
  - són elements radioactius
7. Els ions
  - són àtoms que emeten radiacions
  - són àtoms que han perdut protons i s'han carregat elèctricament
  - són àtoms carregats elèctricament
  - són àtoms que han guanyat neutrons

8. La taula periòdica
  - té 7 columnes i 18 files
  - té 18 columnes i 7 files
  - té els elements ordenats en funció de la massa atòmica
  - actualment ja no es fa servir en l'estudi de la química
9. La radioactivitat natural
  - no té cap aplicació
  - és una característica de la majoria d'elements de la taula periòdica
  - no té cap efecte sobre els sers vius
  - és un fenomen que té lloc en el nucli d'alguns àtoms
10. L'enllaç químic
  - serveix per unir només els metalls
  - serveix per unir només els no metalls
  - pot ser iònic, covalent o metàl·lic
  - treu estabilitat a l'àtom
11. L'estat físic d'una substància depèn
  - de les condicions de pressió
  - de les condicions de temperatura
  - de les condicions de pressió i de temperatura
  - de la quantitat de substància
12. La temperatura de fusió d'una substància
  - és la mateixa que la de solidificació
  - és la mateixa que la de vaporització
  - és la mateixa que la d'ebullició
  - és la mateixa que la de sublimació
13. La teoria cinètico-molecular diu que un augment de temperatura provoca
  - un augment de l'agitació de les partícules de la matèria
  - una disminució de l'agitació de les partícules de la matèria
  - que la matèria sublimi
  - que els canvis d'estat siguin més lents
14. Els elements químics són
  - dissolucions formades per àtoms iguals
  - mescles homogènies
  - mescles heterogènies
  - substàncies pures
15. Una dissolució concentrada
  - ja no admet més solut
  - encara admet solut
  - és una dissolució que conté sal
  - és una dissolució de dos gasos

**Activitat 2**

Preparem una dissolució barrejant 20g d'un àcid pur amb aigua. El volum total de la dissolució és de 80 ml. Calcula'n la concentració en g/l.

**Activitat 3**

Emplena el quadre següent:

Orgànul	Està situat al	Funció
cloroplast		
cromosomes		
citosquelet		
Reticle endoplasmàtic rugós		
Reticle endoplasmàtic llis		
Mitocondris		
Lisosomes		

**Activitat 4**

Defineix les funcions de relació i anomena els tipus que coneguis.

---



---



---



---

**Activitat 5**

Defineix: Fotosíntesi i respiració cel·lular.

---