

UNITAT 1. La física i la química: dues ciències ajuden a comprendre el món

1. Digues quin dels següents instruments de mesura no serveix per mesurar longituds.
 - a) Peu de rei.
 - b) Dinamòmetre.
 - c) Pàlmer.
 - d) Cinta mètrica.

2. Si mesurem un interval de temps de 12 s amb un cronòmetre que aprecia fins a les dècimes de segon, quina és la forma més correcta d'expressar el resultat d'aquesta mesura?
 - a) $12 \text{ s} \pm 1 \text{ s}$.
 - b) $12 \text{ s} \pm 0,1 \text{ s}$.
 - c) $12,0 \text{ s} \pm 0,1 \text{ s}$.
 - d) $12,00 \text{ s} \pm 0,1 \text{ s}$.

3. Quina d'aquestes quantitats té més xifres significatives?
 - a) 26 586
 - b) 600 001
 - c) 0,1000400
 - d) 0,0190061

4. Quina de les següents longituds expressa un valor diferent de les altres?
 - a) $3,01 \cdot 10^3 \text{ cm}$
 - b) 301 m.
 - c) 0,301 km.
 - d) $3,01 \cdot 10^5 \text{ mm}$.

5. Quan es volen explicar fets referents a un fenomen que no es pot veure, a què es recorre?
 - a) A models.
 - b) A microscopis.
 - c) A revistes científiques.
 - d) A recursos audiovisuals.

6. Quina de les següents no és una magnitud fonamental?
 - a) La longitud.
 - b) El temps.
 - c) La massa.
 - d) La densitat.

7. Quines són les unitats de longitud, massa i temps en el Sistema Internacional (SI)?
 - a) Centímetre (cm), gram (g) i segon (s).
 - b) Metre (m), quilogram (kg) i segon (s).
 - c) Metre (m), gram (g) i segon (s).
 - d) Centímetre (cm), quilogram (kg) i minut (min).

8. Quina d'aquestes expressions és incorrecta?
 - a) $1 \text{ tm} = 1 \cdot 10^{12} \text{ m}$
 - b) $8 \mu\text{s} = 8 \cdot 10^{-6} \text{ s}$
 - c) $80 \text{ mL} = 8 \cdot 10^{-2} \text{ L}$
 - d) $25 \text{ dag} = 2,5 \text{ g}$

9. Se ha mesurat la fondària d'una piscina 5 vegades i s'han obtingut aquests resultats: 2,00 m; 1,99 m; 1,98 m; 2,03 m i 2,00 m. Quin valor prendrem com a resultat de la mesura?
 - a) 2,01 m
 - b) 2,00 m
 - c) 1,99 m
 - d) 1,98 m

10. Com s'anomena la variable que l'investigador canvia voluntàriament en un experiment?
 - a) Variable de l'investigador.
 - b) Variable independent.
 - c) Variable controlada o control.
 - d) Variable dependent.

Alumne/a Curs Data

UNITAT 1. La física i la química: dues ciències ajuden a comprendre el món

1. b)

2. c)

3. c)

4. a)

5. a)

6. d)

7. b)

8. d)

9. b)

10. b)

UNITAT 2. Estructura de la matèria

1. En quin estat d'agregació les partícules s'uneixen amb una força de cohesió més gran?

- a) En els gasos.
- b) En els líquids.
- c) En els sòlids.
- d) En tots els estats la força és la mateixa.

2. Quina de les següents afirmacions és falsa?

- a) El volum és sempre constant en tots els estats d'agregació.
- b) L'energia cinètica de les partícules en un líquid es més gran que en un sòlid.
- c) La temperatura està relacionada amb l'energia cinètica de les partícules.
- d) En els sòlids cristal·lins les partícules estan ordenades en xarxes, seguint regles de simetria.

3. Digues quina de les següents afirmacions no és correcta:

- a) Mentre dura l'ebullició d'una substància la temperatura es manté constant.
- b) La sublimació es el procés pel qual una substància passa directament de sòlida a gasosa.
- c) Una substància canvia d'estat quan les seves partícules tenen prou energia cinètica.
- d) Durant els canvis d'estat la temperatura sempre és manté constant excepte en el cas de la sublimació, ja que és un procés molt ràpid.

4. Segons la teoria atòmica de Dalton:

- a) Els elements estan formats per àtoms, que són partícules molt petites i indivisibles amb propietats que canvien d'un element a un altre.
- b) Els elements estan formats per àtoms, que són partícules petites i indivisibles que tenen la mateixa massa i les mateixes propietats per tots els elements.
- c) L'àtom es pot dividir en partícules més petites.
- d) L'àtom es pot dividir en partícules més petites i a més poseeix una estructura.

5. Un cop descoberts el protó i l'electró, es van fer algunes aproximacions a l'estructura de l'àtom. Quina de les següents no és correcta?

- a) L'àtom es pot dividir en partícules carregades més petites.
- b) Els protons tenen càrrega positiva i la seva contribució a la massa de l'àtom es molt més gran que la dels electrons.
- c) Els electrons tenen càrrega negativa i la seva massa és gairebé 2 000 vegades més petita que la dels protons.
- d) Normalment els àtoms tenen càrrega elèctrica; per això el nombre de protons i electrons sol ser diferent.

UNITAT 2. Estructura de la matèria

- 6.** Quina va ser la conclusió de l'experiment realitzat per Ernest Rutherford?
- Va demostrar que en la major part de la massa de l'àtom es concentrava en un petit nucli de càrrega positiva i que la resta consistia en un gran espai buit per on es movien els electrons.
 - Va confirmar el model de J. J. Thomson, que proposava que els electrons estaven "incrustats" en un nucli positiu.
 - Va demostrar que la major part de la massa de l'àtom es concentrava en un petit nucli de càrrega negativa i que la resta consistia en un gran espai buit per on es movien els protons.
 - Va identificar els neutrons.
- 7.** Quin nombre és invariable en un element i serveix per identificar-lo?
- El nombre de electrons.
 - El nombre de protons en el nucli (Z).
 - El nombre de neutrons.
 - La suma del nombre de neutrons i de protons que té en el nucli (A).
- 8.** Què es forma quan un àtom perd un electró?
- Un anió.
 - Un catió.
 - Un isòtop.
 - Un ió neutre.
- 9.** Quina relació hi ha entre els àtoms següents: ${}^{12}_5\text{B}$, ${}^{13}_6\text{C}$, ${}^{14}_7\text{N}$, ${}^{15}_8\text{O}$?
- Tots tenen el mateix nombre de protons.
 - Tots tenen el mateix nombre d'electrons.
 - Tots són isòtops del mateix element.
 - Tots tenen el mateix nombre de neutrons.
- 10.** Per què a les centrals nuclears els treballadors solen portar roba que conté plom?
- Per evitar ser contaminats per radiació externa de baix poder de penetració.
 - Com que la radiació α té un gran poder de penetració, necessiten portar roba que aturi aquestes partícules.
 - En realitat no caldria, en las centrals nuclears no hi ha perill de contaminar-se per radiació.
 - Per evitar ser contaminats per radiació externa, sobretot la de poder de penetració més alt.

Alumne/a Curs Data

UNITAT 2. Estructura de la matèria

1. c)

2. a)

3. d)

4. a)

5. d)

6. a)

7. b)

8. b)

9. d)

10.d)

UNITAT 3. Elements i compostos

1. En quin criteri es basa l'ordenació dels elements a la taula periòdica?

- a) En el nombre atòmic.
- b) En la densitat.
- c) En la massa atòmica.
- d) En la data de descobriment.

2. En un mateix període de la taula periòdica:

- a) Tots els elements tenen els mateixos electrons de valència.
- b) El nombre de neutrons augmenta en una unitat al passar d'un element al següent.
- c) L'última capa electrònica dels elements és la mateixa.
- d) El caràcter metàl·lic augmenta a mesura que avancem cap a la dreta.

3. En un mateix grup de la taula periòdica:

- a) El radi dels àtoms disminueix a mesura que baixem pel grup.
- b) Els elements tenen el mateix nombre d'electrons en l'última capa i per això tenen propietats químiques similars.
- c) Els elements tenen el mateix nombre de capes electròniques i per això tenen propietats químiques similars.
- d) El nombre de capes electròniques disminueix quan ens movem de dalt a baix al llarg del grup.

4. Digues quina de les afirmacions següents és falsa:

- a) La gran majoria dels elements de la taula periòdica són metalls.
- b) Els no-metalls tenen, en general, punts de fusió i d'ebullició més baixos que els metalls.
- c) Els metalls tenen tendència a perdre electrons i convertir-se així en ions positius.
- d) Els gasos nobles s'anomenen així perquè només s'uneixen entre ells.

5. Quins tipus d'enllaç químic hi ha?

- a) Enllaç covalent, enllaç iònic i enllaç metàl·lic.
- b) Enllaç molecular i enllaç cristal·lí.
- c) Enllaç covalent i enllaç iònic.
- d) Enllaç electrònic i enllaç no electrònic.

UNITAT 3. Elements i compostos

6. Els àtoms s'uneixen per formar molècules i adquirir més estabilitat, per això intenten aconseguir la configuració electrònica dels gasos nobles. Quina característica electrònica tenen aquests gasos?

- a) Tots tenen l'última capa incompleta.
- b) Tots tenen 8 electrons en l'última capa, excepte l'heli, que en té 2.
- c) Tots tenen l'última capa completa amb 8 electrons.
- d) Tots tenen 2 electrons en l'última capa.

7. Quin tipus de substàncies condueixen millor l'electricitat?

- a) Els compostos que es formen a partir d'un enllaç covalent, perquè els electrons no tenen llibertat de moviment.
- b) Els compostos iònics, excepte quan estan dissolts en aigua.
- c) Els metalls, ja que els seus electrons externs tenen gran mobilitat dins de la xarxa metàl·lica.
- d) Els gasos nobles, degut a la seva inèrcia.

8. Entre quin tipus d'elements es formen compostos iònics?

- a) Entre dos elements metàl·lics.
- b) Entre dos elements no metàl·lics.
- c) Entre els semimetalls.
- d) Entre un element metàl·lic i un altre de no metàl·lic.

9. La fórmula química $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ens indica que aquest compost:

- a) Està format per tres àtoms de calci, dos àtoms de potassi i sis àtoms d'oxigen.
- b) Està format per tres àtoms de carboni, dos àtoms de fòsfor i sis àtoms d'oxigen.
- c) Està format per tres àtoms de calci, dos àtoms de potassi i vuit àtoms d'oxigen.
- d) Està format per tres àtoms de calci, dos àtoms de fòsfor i vuit àtoms d'oxigen.

10. Quina d'aquestes afirmacions és correcta?

- a) En 44 g de CO_2 hi ha 1 mol de molècules de CO_2 i, per tant, 1 mol d'àtoms de C i 2 mols d'àtoms de O.
- b) En 1 mol de molècules de CO_2 hi ha 1 mol d'àtoms de C i 1 de O.
- c) En 1 mol de CO_2 hi ha $6,02 \cdot 10^{23}$ àtoms de O.
- d) En 1 mol de CO_2 hi ha més molècules que en 1 mol de O_2 .

UNITAT 3. Elements i compostos

1. a) En el nombre atòmic.
2. c) L'última capa electrònica dels elements és la mateixa
3. b) Els elements tenen el mateix nombre d'electrons en l'última capa i per això tenen propietats químiques similars.
4. d) Els gasos nobles s'anomenen així perquè només s'uneixen entre ells.
5. a) Enllaç covalent, enllaç iònic i enllaç metàl·lic.
6. b) Tots tenen 8 electrons en l'última capa, excepte l'heli, que en té 2.
7. c) Els metalls, ja que els seus electrons externs tenen gran mobilitat dins de la xarxa metàl·lica.
8. d) Entre un element metàl·lic i un altre de no metàl·lic.
9. d) Està format per tres àtoms de calci, dos àtoms de fòsfor i vuit àtoms d'oxigen.
10. a) En 44 g de CO_2 hi ha 1 mol de molècules de CO_2 i, per tant, 1 mol d'àtoms de C y 2 mols d'àtoms de O.

UNITAT 4. Mescles i dissolucions

1. Quina d'aquestes afirmacions és falsa?

- a) Les propietats d'una mescla són similars a les dels seus components.
- b) En una mescla podem barrejar les substàncies en proporcions variables.
- c) Els elements que formen un compost es poden separar mitjançant processos físics.
- d) Les substàncies pures tenen propietats característiques com la densitat i els punts de fusió i d'ebullició, que permeten identificar-les.

2. Què és una mescla homogènia?

- a) Una mescla els components de la qual només es poden distingir amb un microscopi.
- b) Una dissolució.
- c) Una mescla formada per substàncies de propietats similars.
- d) Un compost.

3. Quina de les afirmacions següents és correcta?

- a) El fum és una dissolució de gasos.
- b) La maionesa és una emulsió de dos líquids.
- c) L'escuma és una dissolució de gas en líquid.
- d) La gelatina és una dispersió col·loïdal d'un sòlid en un líquid.

4. La llet condensada té la següent composició aproximada: matèria grassa (7 %), sòlids no grassos (18 %), lactosa (8 %), minerals (1 %), sucre (42 %), aigua (23 %). Sabent que els percentatges estan donats en tant per cent en massa, quant de sucre hi haurà en una cullerada (1 cullerada \approx 14 g) de llet condensada?

- a) 4 g
- b) 5 g
- c) 6 g
- d) 7 g

5. Una dissolució 2 M d'àcid sulfúric (H_2SO_4) en aigua conté:

- a) Un 2 % en massa d'àcid sulfúric.
- b) 2 g d'àcid sulfúric per cada litre de dissolució.
- c) 2 mols d'àcid sulfúric per cada litre d'aigua.
- d) 196 g d'àcid sulfúric per cada litre de dissolució.

UNITAT 4. Mescles i dissolucions

- 6.** Quan sabrem que hem arribat al punt de saturació d'una dissolució?
- Quan el volum de la dissolució hagi augmentat un 10 %.
 - Quan la dissolució canviï de color.
 - No es pot saber per simple observació, cal utilitzar tècniques avançades.
 - Quan el dissolvent no admeti més solut i aquest precipiti.
- 7.** Normalment, quan augmenta la temperatura, també augmenta la solubilitat. És cert això?
- Sempre.
 - Només quan tant el solut com el dissolvent són líquids.
 - Només en el cas en què la solubilitat del solut es baixa.
 - No, si el solut és un gas i el dissolvent, un líquid, la solubilitat augmenta quan la temperatura disminueix.
- 8.** En quin dels següents mètodes de separació de mescles homogènies es perd un dels components?
- Destil·lació.
 - Evaporació.
 - Cristal·lització.
 - Extracció.
- 9.** En què es basen els mètodes de separació de mescles heterogènies?
- En la mida de les partícules i en la densitat de les substàncies.
 - En les diferents propietats químiques de les substàncies.
 - En els diferents punts d'ebullició de les substàncies.
 - En cap de les propietats anteriors.
- 10.** Com eliminaries del mar un vessament de petroli cru?
- Per cristal·lització, el petroli cru se solidifica i és més fàcil eliminar-lo.
 - Per evaporació, la calor del sol fa que el petroli passi a estat gasós.
 - Per sedimentació, passat un temps el cru es pot recollir del fons del mar.
 - Per decantació ja que el petroli és menys dens que l'aigua i es queda a la superfície.

Alumne/a Curs Data

UNITAT 4. Mescles i dissolucions

- 1. b)**
- 2. c)**
- 3. c)**
- 4. d)**
- 5. a)**
- 6. c)**
- 7. d)**
- 8. b)**
- 9. a)**
- 10. d)**

UNITAT 5. Les reaccions químiques

1. Quin dels següents processos no és un procés químic?

- a) Encendre un llimí.
- b) Fer la digestió.
- c) La destil·lació del petroli.
- d) Obtenció d'or (Au) a partir del mineral calaverita (AuTe₂)

2. Digues quina de las següents afirmacions és incorrecta:

- a) Una reacció química es produeix per un reagrupament dels àtoms.
- b) En una reacció química diversos reactius es transformen per donar productes.
- c) Hi ha els mateixos compostos abans i després de la reacció.
- d) En una reacció química les substàncies inicials s'anomenen reactius i les finals, productes.

3. Què és una reacció exotèrmica?

- a) Una reacció química en què s'absorbeix calor.
- b) Una reacció química que només té lloc a temperatures molt elevades.
- c) Una reacció química que necessita una energia d'activació.
- d) Una reacció química en què l'energia necessària per trencar els enllaços dels reactius és més petita que l'energia que es desprèn en formar-se els enllaços dels productes.

4. Quin dels següents factors creus que no farà augmentar la velocitat d'una reacció química?

- a) Disminució de la superfície de contacte dels reactius.
- b) L'augment de la temperatura.
- c) L'ús de catalitzadors.
- d) L'augment de la concentració dels reactius.

5. Quina d'aquestes reaccions no està ben ajustada?

- a) $\text{CH}_4 + 2 \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$
- b) $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$
- c) $\text{Fe}_2\text{S}_3 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe} + \text{SO}_2$
- d) $2 \text{Al} + 3 \text{Cl}_2 \rightarrow 2 \text{AlCl}_3$

UNITAT 5. Les reaccions químiques

6. Iguala l'equació química $C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$ i digues quina quantitat d'oxigen fa falta perquè reaccioni totalment 1 mol de C_3H_8 .

- a) 5 molècules de O_2 .
- b) 160 g de O_2 .
- c) 4 mols de O_2 .
- d) $6,02 \cdot 10^{23}$ molècules de O_2 .

7. En la reacció $A + B \rightarrow C$ la relació m_A/m_B és 4. Si tenim 20 g de A y 6 g de B, reaccionarà tota la massa de B?

- a) Sí.
- b) No, només reaccionaran 4 g de B.
- c) No, sobraran 2 g de B.
- d) No, només reaccionaran 5 g de B.

8. Quina de les següents afirmacions és correcta?

- a) El diòxid de carboni és un producte que s'obté en la combustió completa d'una substància orgànica.
- b) Una combustió és una reacció que es produeix espontàniament.
- c) L'oxigen no és imprescindible perquè es pugui produir una reacció de combustió.
- d) La fotosíntesi és una reacció química en què es produeix llum.

9. Tenim una dissolució aquosa d'hidròxid de potassi (KOH) i una altra d'àcid clorhídric (HCl). Digues quina de les següents afirmacions no és correcta:

- a) La dissolució d'hidròxid de potassi conté ions K^+ i ions OH^- .
- b) La dissolució d'àcid clorhídric conté ions Cl^- i H^+ .
- c) Si posem en contacte les dues dissolucions es produirà una neutralització d'ions H^+ amb ions OH^- .
- d) Cap de les dissolucions anteriors condueix el corrent elèctric.

10. Què és l'electròlisi?

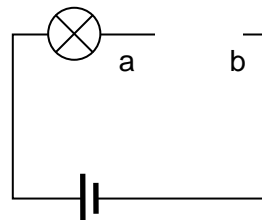
- a) És una reacció química en què es produeix corrent elèctric.
- b) És una reacció química que es provoca aplicant un corrent elèctric.
- c) És un procés físic de separació de mesclures mitjançant un corrent elèctric.
- d) És una reacció química activada per una descàrrega elèctrica.

UNITAT 5. Les reaccions químiques

1. c) La destil·lació del petroli.
2. c) Hi ha els mateixos compostos abans i després de la reacció
3. d) Una reacció química en què l'energia necessària per trencar els enllaços dels reactius és més petita que l'energia que es desprèn en formar-se els enllaços dels productes.
4. a) Disminució de la superfície de contacte dels reactius.
5. c) $\text{Fe}_2\text{S}_3 + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Fe} + \text{SO}_2$
6. b) 160 g de O_2 .
7. d) No, només reaccionaran 5 g de B.
8. a) Disminució de la superfície de contacte dels reactius.
9. d) Cap de les dissolucions anteriors condueix el corrent elèctric.
10. b) És una reacció química que es provoca aplicant un corrent elèctric.

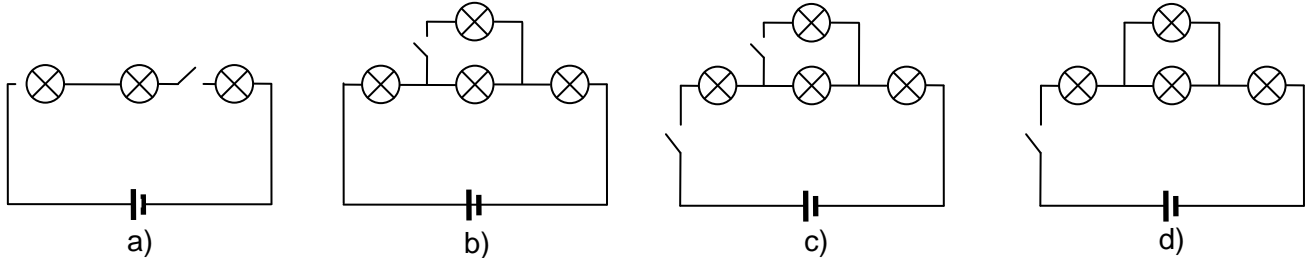
UNITAT 6. Les càrregues elèctriques

- Quin nom rep el procés pel qual un cos es carrega positivament o negativament?
 - Electritzament.
 - Carregament.
 - Electrització.
 - Potenciació.
- Quina de las següents afirmacions no és correcta?
 - La càrrega elèctrica és una propietat específica de la matèria.
 - Els cossos amb càrrega de signe oposat s'atrauen, i els del mateix signe, es repel·leixen.
 - Hi ha càrregues positives i negatives.
 - En un procés d'electrització, la càrrega elèctrica total no es manté constant.
- L'efecte produït sobre un cos neutre és el mateix en l'electrització per fregament i en l'electrització per contacte?
 - Sí, sempre.
 - No, en l'electrització per fregament els cossos queden carregats amb càrrega de signe contrari i en l'electrització per contacte, tots dos queden carregat amb càrrega del mateix signe.
 - No, en l'electrització per fregament tots dos cossos queden carregats amb càrrega del mateix signe, i en l'electrització per contacte el signe de la càrrega dels dos cossos és contrari.
 - No, en l'electrització per fregament el cos sempre queda carregat positivament, mentre que en l'electrització per contacte depèn del signe de la càrrega del cos carregat.
- De quina mena de material estan fabricats els tubs que recobreixen els cables elèctrics?
 - De plàstic, un material aïllant.
 - D'un altre metall diferent del coure, és a dir, d'un material conductor.
 - De plàstic, un material semiconductor.
 - De cel·lulosa, un material molt aïllant.
- En el següent circuit es pretén intercalar un material entre els punts a i b. D'entre els següents materials, amb quins creus que s'encendrà la bombeta?
 - Goma.
 - Vidre.
 - Coure.
 - Plàstic.



UNITAT 6. Les càrregues elèctriques

6. En quin de los següents casos s'encendrà alguna bombeta? Hi pot haver més d'una opció correcta.



7. Quina és la unitat del potencial elèctric en el SI?

- a) Coulomb.
- b) Newton.
- c) Newton/coulomb.
- d) Volt.

8. Quines magnituds relaciona la llei d'Ohm?

- a) La potència elèctrica (P), la diferència de potencial (V) i la intensitat de corrent (I): $P = V \cdot I$
- b) La resistència (R), la diferència de potencial (V) i la intensitat de corrent (I): $V = \frac{R}{I}$
- c) La potència elèctrica (P), la diferència de potencial (V) i la intensitat de corrent (I): $P = \frac{V}{I}$
- d) La resistència (R), la diferència de potencial (V) i la intensitat de corrent (I): $R = \frac{V}{I}$

9. Quina de les següents afirmacions, referents a una pila, no és correcta?

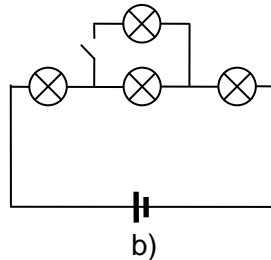
- a) És un generador químic: transforma energia d'una reacció química en corrent elèctric.
- b) És un generador de corrent continu, és a dir, estableix i manté una diferència de potencial constant en el circuit.
- c) Els electrons circulen del pol positiu cap al negatiu.
- d) El signe convencional de circulació del corrent és del pol positiu al negatiu.

10. En què consisteix l'efecte Joule?

- a) En la transformació d'energia elèctrica en energia calorífica.
- b) En la transformació d'energia elèctrica en energia lluminosa.
- c) En la transformació d'energia elèctrica en energia química.
- d) En la transformació d'energia elèctrica en energia mecànica.

UNITAT 6. Les càrregues elèctriques

1. c) Electrització.
2. d) En un procés d'electrització, la càrrega elèctrica total no es manté constant.
3. b) No, en l'electrització per fregament els cossos queden carregats amb càrrega de signe contrari i en l'electrització per contacte, tots dos queden carregat amb càrrega del mateix signe.
4. a) De plàstic, un material aïllant.
5. c) Coure.
6. En la situació b) s'encendran tres bombetes



7. d) Volt.
8. d) La resistència (R), la diferencia de potencial (V) i la intensitat de corrent (I), essent: $R = \frac{V}{I}$
9. c) Els electrons circulen del pol positiu cap al negatiu.
10. a) En la transformació d'energia elèctrica en energia calorífica

UNITAT 7. Els problemes mediambientals

1. Quin d'aquests recursos energètics no és renovable?

a) Energia solar.	c) Energia hidràulica.
b) Energia eòlica.	d) Energia nuclear.

2. Quina d'aquestes substàncies no és un contaminant atmosfèric?

a) Diòxid de sofre.	c) Monòxid de carboni.
b) Nitrogen.	d) Diòxid de nitrogen.

3. La capa d'ozó:

a) Contribueix a l'escalfament global.	c) Absorbeix gran part dels raigs ultraviolats que arriben al planeta des de l'espai.
b) Està ubicada només sobre els pols.	d) No té cap funció.

4. L'aigua de precipitació amb pH inferior a 5 es considera:

a) Neu.	c) Combustible.
b) Pluja àcida.	d) Escalfament global.

5. Quines conseqüències pot comportar l'efecte hivernacle?

a) Augment de la pressió atmosfèrica.	c) Mutacions en els animals.
b) Augment del nivell del mar.	d) Acceleració del metabolisme en els éssers vius.

6. Una EDAR és:

a) Una estació depuradora d'aigües residuals.	c) Una planta de producció d'energia tèrmica.
b) Una fàbrica de producció de fusta.	d) Una planta de classificació de residus urbans.

7. Quina d'aquestes no és una causa de contaminació de l'aigua?

a) Vessament d'aigües residuals urbanes.	c) Vessament de residus ramaders.
b) Vessament d'aigües industrials.	d) Producció d'energia eòlica.

8. La potabilització consisteix en:

a) Obtenir energia elèctrica mitjançant la incineració dels residus sòlids urbans.	c) Abocar directament al mar les aigües residuals urbanes.
b) Tractar l'aigua captada perquè tingui la qualitat adequada per al consum humà.	d) Cap de les anteriors.

9. Quina de les següents substàncies pot contenir l'aigua degut a vessaments contaminants?

a) Sals minerals.	c) Contaminants orgànics.
b) Molècules d'aigua.	d) Zooplàncton.

10. La primera condició perquè la conservació del medi ambient esdevingui una necessitat és:

a) Que els ciutadans prenguin consciència de l'existència i la importància dels problemes ambientals.	c) Que les mesures per a la conservació del medi ambient no suposin despeses per al contribuent.
b) Que els científics trobin les solucions a tots els problemes.	d) Que les zones d'oci siguin considerades parcs naturals.

Alumne/a Curs Data

UNITAT 7. Els problemes mediambientals

1. d) Energia nuclear.
2. b) Nitrogen.
3. c) Absorbeix gran part dels raigs ultraviolats que arriben al planeta des de l'espai.
4. b) Pluja àcida.
5. b) Augment del nivell del mar.
6. a) Una estació depuradora d'aigües residuals.
7. d) Producció d'energia eòlica.
8. b) Tractar l'agua captada perquè tingui la qualitat adequada per al consum humà.
9. c) Contaminants orgànics.
- 10.a) Que els ciutadans prenguin consciència de l'existència i la importància dels problemes ambientals