Física I Química 4t ESO UD3. Enllaç químic AVALUACIÓ DE CONTINGUTS Act_1612021

CURS 2021-22

Nom_____ Cognoms_____

1 Les forces involucrades en l'enllaç químic són de naturalesa:
a) Magnètica.
b) Elèctrica.
c) Nuclear.
d) Gravitatòria

2 La regla de l'octet afirma que tots els àtoms, per assolir la màxima estabilitat, tendeixen a:
a) Captar electrons.
b) Cedir electrons.
c) Aconseguir la configuració electrònica dels gasos nobles (excepte l'heli).
d) Compartir electrons.

3 Quan es combina un metall i un no-metall s'estableixen enllaços de tipus:
a) Covalent.
b) Metàl·lic.
c) Iònic.
d) Cap de les anteriors

4 Els elements metàl·lics tenen tendència a:
a) Captar electrons de la seva capa de València i convertir-los en anions.
b) No compartir electrons.
c) Compartir electrons.
d) Perdre electrons de la seva capa de València i convertir-los en cations.

5 En l'enllaç covalent es combinen:
a) Àtoms d'elements no metàl·lics compartint electrons.
b) Àtoms d'un element metàl·lic amb àtoms d'un no metàl·lic.
c) Àtoms d'elements no metàl·lics on un cedeix electrons i l'altre els capta.
d) Àtoms d'elements metàl·lics que comparteixen electrons.

6 Les substàncies moleculars:
a) Són toves i, en general, condueixen l'electricitat.
b) Són dures i, en general, no condueixen l'electricitat.
c) Són toves i, en general, no condueixen l'electricitat.
d) Són dures i, en general, condueixen l'electricitat.

7 Els metalls són bons conductors de la calor i de l'electricitat perquè:
a) Tenen un núvol d'electrons format pels electrons de València dels metalls que es combinen.
b) Tenen molts electrons de València.
c) No tenen electrons de València.
d) Tenen un núvol format pels ions positius.

LIVEWORKSHEETS

8 Per formar la molècula d'aigua els àtoms d'hidrogen i d'oxigen s'uneixen formant enllaços:
a) Covalents.
b) Iònics.
c) Metàl·lics.
d) Covalents i iònics.

9 Una molècula amb un sol enllaç és polar si...

a) Els àtoms que la formen són diferents.

b) Els àtoms que la formen són iguals.

c) Si té els electrons repartits de la mateixa manera.

d) Cap de les anteriors.

10 Per què l'aigua i l'oli no es barregen?

a) Per què tots dos formen molècules polars.

b) Per què tots dos formen molècules apolars.

c) Per què la molècula de l'aigua és polar, i la de l'oli, apolar.

d) Per què la molècula de l'aigua és apolar, i la de l'oli, polar.

LIVEWORKSHEETS