

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.

8 Per formar la molècula d'aigua els àtoms d'hidrogen i d'oxigen s'uneixen formant enllaços:

- a) Covalents.
- b) Iònics.
- c) Metà·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.