

14.- La combustión del gas butano se representa por la siguiente ecuación



Una vez balanceada, si sumamos los valores de los coeficientes P + Q + S, obtenemos:

- a) 10 b) 21 c) 8 d) 9

15.- Para la siguiente reacción REDOX,



el elemento que se oxide es....

- a) H b) Zn c) Cl d) Ninguno

16.- ¿Cuál es el número de oxidación del manganeso? en el compuesto $\text{Ca}(\text{MnO}_4)_2$

- a) +7 b) +2 c) -2 d) 0

17.- El uranio, U, tiene varios isótopos, uno de ellos tiene un número de masa 234, ¿cuántos neutrones tiene este isótopo?

- a) 76 b) 38 c) 142 d) 96

18.- ¿Cuál son los productos que se obtienen al hacer reaccionar el ácido clorhídrico (HCl) y el hidróxido de sodio (NaOH)?

- a) $\text{Na}_2\text{Cl} + \text{HO}$ b) $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}_2$ c) $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ d) $\text{NaH} + \text{ClO}$

19.- Es un ejemplo de una reacción de óxido – reducción (redox) excepto...

- a) combustión b) Fotosíntesis c) Precipitación d) Corrosión

20.- De los siguientes compuestos identifica aquel que está formado por un metal alcalinotérreo y un halógeno.

- a) AgCl b) MgCl₂ c) KI d) CuBr

21.- Los siguientes elementos están en el mismo grupo que el Kr, excepto el ...

- a) At b) Ar c) Xe d) He

22.- El porcentaje de etanol en el alcohol que tenemos en el botiquín, para curación, es el de 96 % en volumen, el resto es agua. ¿Cuántos mililitros de agua estarán contenidos en 850 ml de este alcohol?

- a) 816 ml b) 3.4 ml c) 34 ml d) 81.6 ml

23.- Las siguientes características corresponden a los enlaces iónicos, excepto...

- | | | | |
|---------------------------|--|--|--|
| a) Tienen enlaces fuertes | b) Poseen un alto punto de fusión y ebullición | c) Suelen ser sólidos a temperaturas y rangos de presión normales. | d) Se establecen entre elementos no metálicos. |
|---------------------------|--|--|--|

24.- De los siguientes compuestos, indica cual tiene un enlace iónico.

- a) NH₃ b) KI c) F₂ d) CO₂

25.- El objetivo principal de este método de separación consiste en separar una mezcla de varios componentes aprovechando sus diferentes puntos de ebullición.

- a) Filtración b) Destilación c) Extracción d) Decantación