

PLATAFORMA DE CLASES VIRTUALES, LIBROS Y LOS MEJORES VIDEOS PARA POTENCIARTE

KIBO

EXÁMEN PARCIAL-QUÍMICA

I. Simbolice los siguientes elementos :

Cobre : _____

Titanio : _____

Plata : _____

Oro : _____

Cesio : _____

Francio : _____

Selenio : _____

Polonio : _____

II. Relacione el tipo de fenómeno a su derecha :

- | | |
|---------------------------------|--------------------------|
| a. Congelar agua | () |
| b. Quemar plástico | () |
| c. Patear una pelota | () |
| d. Tajar lápiz | () |
| e. El proceso de llover | () |
| f. Cortar una hoja | () |
| g. Arrugar una hoja | () |
| h. Que se pudra un plátano | () |
| i. Prender un palito de fósforo | () |
| j. Soltar el lapicero al suelo | () |

III. Mencione de que elementos (nombre) se trata :

Be : _____

Mg : _____

Ne : _____

Cl : _____

Hg : _____

Zn : _____

Al : _____

Si : _____

IV. Simbolice los siguientes elementos :

Galio : _____

Cromo : _____

Teluro : _____

Estroncio : _____

Kripton : _____

Uranio : _____

Xenon : _____

Osmio : _____

V. ¿Cuál de las siguientes proposiciones es correcta?

- a. Solidificación es el cambio del estado sólido a líquido
- b. Sublimación es el cambio del estado sólido a líquido
- c. Evaporación es el cambio del estado gaseoso a líquido
- d. Licuación es el cambio del estado gaseoso a líquido
- e. Sublimación inversa es el cambio del estado sólido a gas

VI. Una de las siguientes representa una mezcla

- a) Diamante b) Grafito c) Ozono
- d) Acero e) Agua

VII. El proceso por el cual un cuerpo sólido se transforma directamente en gas se denomina

- a) Evaporación b) Vaporización c) Fusión
- d) Sublimación e) Solidificación

VIII. Es una sustancia simple o elemento

- a) Alcohol d) Oro
- b) Acetona e) Agua
- c) Gas propano

IX. Los..... son partículas con carga.....

- a) p^+ - cero d) p^+ - negativa
- b) n^0 - negativa e) e^- - positiva
- c) e^- - negativa

X. Los..... son partículas con carga.....

- a) n^0 - negativa d) e^- - positiva
- b) p^+ - negativa e) p^+ - positiva
- c) n^0 - positiva

XI. Indicar la especie química que posee mayor número de masa

- a) $^{40}_{20}\text{Ca}$ b) $^{35}_{17}\text{Cl}$ c) $^{31}_{15}\text{P}$
d) $^{32}_{16}\text{S}$ e) ^7_3Li

XII. En la siguiente especie $^{44}_{21}\text{Sc}$, hallar el # p^+

- a) 44 b) 21 c) 23
d) 63 e) 67

XIII. Indique el número de neutrones $^{51}_{23}\text{V}^{+5}$

- a) 18 b) 23 c) 28
d) 27 e) 51

XIV. La siguiente especie $^{59}_{28}\text{Ni}^{+2}$, ¿cuántos e^- presenta?

- a) 28 b) 26 c) 30
d) 59 e) 31

XV. Un átomo es anión divalente y posee $16p^+$. ¿Cuántos e^- presenta?

- a) 14 b) 16 c) 18
d) 8 e) 32

XVI. Los elementos $^{12}_6\text{C}$, $^{13}_6\text{C}$ son

- a) Isóbaros b) Isótonos c) Isótopos
d) Isoelectrónicos e) N.A.

XVII. Calcule la E.R. para el subnivel : 3d

- a) 1 b) 2 c) 3
d) 4 e) 5

XVIII. Si : $\ell = 2$ el subnivel es :

- a) s b) p c) d
d) f e) g

XIX. Si : $\ell = 0$ el subnivel es :

- | | | |
|------|------|------|
| a) s | b) p | c) d |
| d) f | e) g | |

XX. La E.R. para el subnivel 7s es :

- | | | |
|------|------|------|
| a) 2 | b) 3 | c) 5 |
| d) 7 | e) 8 | |