



PRIMER EXAMEN PARCIAL CEPRE – UNI 2011 - 2

QUIMICA – TEMA P

9. Señale cual de los siguientes cambios es Químico (Q) y cual es físico (F) en el orden correspondiente:

- I. La carne se oscurece cuando se hornea.
- II. Aparecen burbujas al destapar una botella de champagne.
- III. Se produce una luz blanca muy intensa al arder magnesio en el aire.

- A) QFQ
B) QQQ
C) QQF
D) QFF
E) FQQ

10. Dadas las siguientes especies química.

- I. Ozono.
- II. Acero.
- III. Amalgama.

Identifique las mezclas homogéneas.

- A) Solo I
B) Solo II
C) Solo III
D) II y III
E) I, II y III

11. Dadas los siguientes elementos químicos:

- I. Zr (z = 40)
- II. Mo (z = 42)
- III. Ga (z = 31)

Son paramagnéticos:

- A) Solo I
B) Solo II
C) Solo III
D) I y II
E) I, II y III

12. Indique el conjunto de números cuánticos (n , l , m_l , m_s) que son imposibles para un electrón en un átomo.

- A) $(4, 2, 0, +\frac{1}{2})$
B) $(3, 2, 2, -\frac{1}{2})$
C) $(2, 0, 1, +\frac{1}{2})$
D) $(3, 2, -2, -\frac{1}{2})$
E) $(2, 0, 0, -\frac{1}{2})$

13. Respecto a un elemento cuyo numero atómico es 20 señale la alternativa que presenta la secuencia correcta, después de determinar si la proposiciones verdadera (V) o falsa (F).

- I. Pertenece al grupo de los metales alcalinos
- II. Es un metal.
- III. Pertenece al III periodo

- A) VFF
B) FVF
C) FFF
D) VFF
E) VVF

14. Dados los elementos químicos X (z=4), Y (z=11), M (z=12), P (z=17) y las siguientes proposiciones, indique la secuencia correcta después de determinar si la proposiciones es verdadera (V) o falsa (F).

- I. En el grupo de la tabla periódica moderna la electronegatividad aumenta al incrementarse el número atómico.
- II. Y tiene menor afinidad electrónica que P
- III. M posee mayor energía de ionización que X.

- A) VVV
B) VFV
C) FVF
D) FFV
E) FFF

15. Dadas las siguientes moléculas:

- I. XH_3
- II. YH_3
- III. ZH_3

Numero atómico: X=7, Y=5; Z=13, H=1

Electronegatividad: X=3,0 Y=2,0; Z=1,5; H=2,1

Son polares:

- A) Solo I
B) Solo II
C) Solo III
D) I y II
E) II y III

16. Dadas los siguientes pares de elementos químicos:

- I. H y F
- II. Be y Cl
- III. Na y F

Numero atómico: H =1, Be =4; F =9;

Na=11; Cl = 17

Electronegatividad: H =2,1; Be =1,5; F =4,0,

Na=0,9; Cl = 3,0

Indique la alternativa que presenta los pares de elementos químicos que forman enlace iónico

- A) Solo I
- B) Solo II
- C) Solo III
- D) I y II
- E) I, II y III



Síguenos en:
QMK COM LEVEL



Síguenos en:
**Química
Preuniversitaria**

Paralelo CEPRE UNI 2011 – 2

**Sábados de 4 pm a 9 pm
Física y Química**

www.qmk-com-level.jimdo.com

**Calle Madre de Dios 255 – Santa Beatriz
Frente a la Puerta Principal del Circuito Mágico de las
Aguas – Paradero Estadio Nacional**