

BALOTARIO EXÁMEN DE APLAZADOS 2017-2

1. Determinación de la antigüedad de materiales por radioisótopos.
2. Determinación de la dosis absorbida de radiaciones ionizantes.
3. Propiedades físicas y químicas de los elementos químicos según su ubicación en la tabla periódica moderna.
4. Cálculo de la masa de productos obtenidos en una reacción química.
5. Definición del estado de la materia, mediante un diagrama de fases.
6. Definición del estado gaseoso, mediante el uso de la Ecuación de Van Der Waals.
7. Composición de combustibles existentes en el mercado peruano.
8. Cálculo del exceso de aire en un proceso de combustión.
9. Cálculo del calor de combustión y la temperatura de flama.
10. Efectos nocivos en el ambiente de los productos de la combustión.
11. Determinación del estado de equilibrio líquido-vapor.
12. Cálculo de la temperatura de congelación de líquidos por el uso de anticongelantes no volátiles.
13. Cálculo de la composición del vapor de mezclas líquidas (formadas por líquidos volátiles y no ionizables).
14. Sistemas y redes cristalinas.
15. Cálculo de la densidad y composición química de soluciones sólidas.
16. Cálculo de los lugares vacantes en una red cristalina.
17. Identificación de componentes de una celda electroquímica.
18. Cálculo del voltaje generado en una celda galvánica en condiciones no estándar.
19. Cálculo de la masa generada en el ánodo y en el cátodo de una celda electrolítica.
20. Formas de prevención de la corrosión de materiales.

Lima, 5 de febrero de 2018.

Ing. Mary Estela Apolaya Arnao
Profesora
Curso: Química General