

EEST N°1 - CURSO: 3° AÑO "A" Y "B"

MATERIA: FISICOQUÍMICA (FQA)

ALUMNO:

3° AÑO "A" PROF. FUENTES -email: rely8221@gmail.com -CLASSROOM: 3f3zwau

-3° AÑO "B" PROF. LONGINOTTI - email: ak_longinotti@hotmail.com - CLASSROOM: lu6s73e

ACLARACIÓN: Si entregas tu trabajo en formato papel, deberás resaltar CON COLOR el profesor correspondiente a tu curso y no te olvides de colocar tu Nombre y Apellido.

TP N°15.Revisión de contenidos 2020.

Par resolver este trabajo, deberás usar todo el material de lectura que se te brindó durante este ciclo lectivo.

DENTRO DE TUS POSIBILIDADES ¡POR FAVOR COMPLETAR EL FORMATO DIGITAL!↓↓↓↓↓↓↓↓↓↓

https://docs.google.com/forms/d/e/1FAIpQLSf-zKI09H_Nrcd8uFKSqCbIVsOTmgx6nSKXEJN23wX5QQFZTQ/viewform?usp=sf_link

CONSIGNAS PARA FORMATO PAPEL:

MARCA LA/S OPCIÓN/ES CORRECTA/S

- 1) Un horno a microondas calienta desde...
 - Adentro hacia afuera.
 - Afuera hacia adentro
 - En los bordes.
 - No calienta.

- 2) Dentro de un horno a microondas no se pueden introducir porque producen chispas peligrosas...
 - Plásticos.
 - Metales.
 - Porcelanas.
 - Ninguno de los anteriores.

- 3) El calentamiento dentro de un microondas se produce porque....
- La molécula de agua salta por los nodos.
 - La comida entra en ebullición.
 - La molécula de agua rota por ser dipolar y calienta el alimento.
 - Todas son correctas
- 4) El calor fluye.....
- Desde el cuerpo más caliente el más frío.
 - Desde el más frío al más caliente.
 - De ambas formas.
 - Todas son correctas.
- 5) Cuando revolvemos demasiado tiempo una salsa con cuchara de metal, ésta, se calienta y puede producirnos quemaduras en nuestra mano por...
- Convección.
 - Conducción.
 - Radiación.
 - Ninguna de las anteriores
- 6) En las reacciones nucleares ocurre...
- Intercambio de electrones con liberación de energía.
 - Modificación en el núcleo del átomo que produce liberación de mucha energía.
 - Se intercambian positrones con y sin liberación de energía.
 - Ninguna de las anteriores.
- 7) En una reacción química los átomos....
- Cambian formando sustancias nuevas.
 - Siguen siendo los mismos, lo que cambia es la forma en que se combinan formando sustancias nuevas.
 - No interactúan en una reacción química.
 - Ninguna de las anteriores.
- 8) El producto más importante en una reacción de combustión es...
- El elemento químico.
 - El compuesto químico.
 - La sustancia.

- El calor

9) Un enlace iónico puede ser..

- Por compartición o transferencia electrónica.
- Solo por transferencia de electrones.
- Solo por compartición de electrones.
- Ninguna de las anteriores.

10) EL enlace químico entre el Hierro y el oxígeno es...

- Iónico.
- Covalente doble.
- Dativo.
- Ninguna de las anteriores.

11) Los cationes se forman....

- Por pérdida de electrones.
 - Por ganancia de electrones.
 - Por pérdida de neutrones.
 - Todas son correctas.
-

12) Los átomos se unen para alcanzar la estabilidad de

- Todos los gases de la atmósfera
 - Los gases nobles.
 - Los metales
 - Ninguna de las anteriores.
-

13) El URANIO ^{236}U Y ^{238}U son...

- Isóbaros entre sí.
- Isótopos entre sí.
- Alótropos entre sí.
- Ninguna de las anteriores.

14) El periodo de la tabla periódica indica..

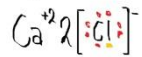
- Número de protones.
- Mayor nivel energético alcanzado por el átomo.
- Número de neutrones.
- Todas son correctas.

15) El número atómico es...

- Número de electrones en el núcleo del átomo.
- Número de protones en el núcleo del átomo.
- Número de neutrones en el núcleo del átomo.
- Ninguna de las anteriores.

16) De la siguiente imagen marca el tipo de enlace..

CaCl₂



- Covalente doble.
- Covalente simple.
- Metálico.
- Ninguna de las anteriores

17) El científico Rutherford concluye que...

- El núcleo del átomo es diminuto y allí se concentra la mayor parte de la masa del átomo.
- El núcleo del átomo es diminuto y denso.
- 1 y 2 son correctas.
- Ninguna es correcta.

18) Thomson descubre....

- Electrones.
- La primera partícula descubierta al momento en el átomo a la cual consideró la única.
- 1 y 2 son correctas
- Ninguna es correcta.

19) El modelo actual del átomo plantea....

- Exactitud en la posición de los electrones en las órbitas.
- Probabilidad en la ubicación de electrones en los orbitales.
- Probabilidad en la posición de los electrones en las órbitas.
- Ninguna de las anteriores.

20) Cuando vemos fuegos artificiales son átomos excitados por calor que liberan energía en forma de luz, esta teoría fue descubierta y planteada por un científico llamado....

- Ernest Rutherford.
- Niels Bohr.
- John Dalton.
- Ninguno de los anteriores.