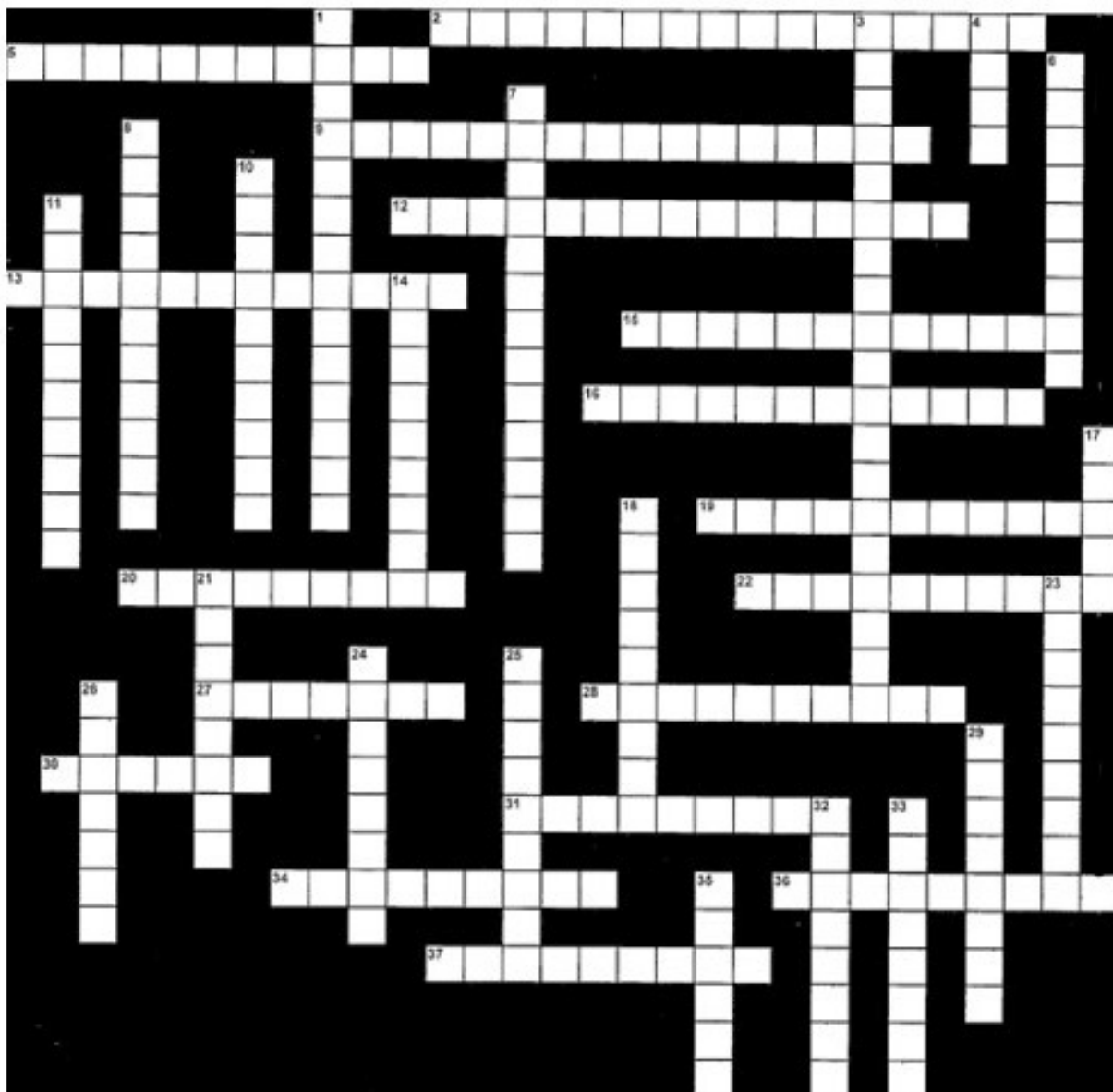


CRUCIBIOQ[®]

SISTEMAS ANTIOXIDANTES

Yolanda Saldaña Balmori
Correo E: balmori@bq.unam.mx



HORIZONTALES

2. Tipo de enzimas al que pertenecen la catalasa y las peroxidases, participan en el catabolismo del peróxido de hidrógeno mediante su reducción irreversible.
5. Reacción que produce peróxido de hidrógeno y una molécula de oxígeno cuando dos radicales superóxido son protonados.
9. Reacción autocatalítica iniciada por un radical libre que oxida a una molécula de ácido graso poliinsaturado transformándolo en un radical de ácido graso, que a su vez oxida a la molécula de ácido graso vecino y así sucesivamente.
12. Producto tóxico derivado de la oxidación de los ácidos grasos y es ampliamente utilizado como marcador de la lipoperoxidación.
13. Tipo de sustancias ajenas al organismo, entre las que se incluyen drogas como fenobarbital, ibuprofen, cafeína, quinonas, etc. que son metabolizadas por el citocromo P450 localizado en el retículo endoplásmico.
15. Sustancia de naturaleza variada que protege a un sustrato de la generación de radicales libres ocasionada por su oxidación, esta sustancia puede ser sintetizada por la célula o provenir de la dieta.
16. Metabolito que entre otras funciones participa en la reducción de los ribonucleósidos difosfato para dar lugar a los desoxirribonucleósidos difosfato, además dona hidrógenos para reducir a las uniones disulfuro realizadas por oxidaciones aberrantes.
19. (HClO) Ácido que es un potente oxidante, se produce en los leucocitos por la acción de la enzima mieloperoxidasa.
20. La forma α es la más común de la vitamina E, es un antioxidante liposoluble, uno de los principales protectores de los lípidos contra la acción de los radicales libres.
22. Se genera mediante la adición de un electrón extra a una molécula de oxígeno; la principal fuente en condiciones normales es la mitocondria, ya que invierte el 2% del total del oxígeno que recibe para sintetizarlo.
27. Es una molécula paradójica ya que es indispensable para los organismos aerobios y por otro lado en exceso les puede ocasionar toxicidad.

28. Llamada también coenzima Q, actúa como cosustrato en la cadena de transporte de electrones mitocondrial; es un importante antioxidante liposoluble.

30. Los radicales _____ son cualquier especie, atómica o molecular, que contienen por lo menos un electrón desapareado, se producen por las radiaciones oxidantes, la luz solar, el ozono, el humo de cigarro, drogas como el tetracloruro de carbono, el etanol, el paraquat, etc. y algunos medicamentos entre otros el paracetamol.

31. Hace 2500 millones de años tenía un ambiente reductor, actualmente es oxidante con un 21% de oxígeno.

34. Producido por la reacción de Fenton entre H_2O_2 y Fe^{2+} es el radical libre de vida media más corta (10^{-9} segundos) por esta razón es el más dañino ya que abstrae rápidamente un átomo de hidrógeno de la molécula más cercana.

36. El daño ocasionado por los radicales libres a estas moléculas, ocasiona la oxidación de aminoácidos como fenilalanina, tirosina, histidina y metionina; además de que se realizan entrecruzamientos de cadenas peptídicas y formación de grupos carbonilo.

37. Se produce por la absorción de energía electromagnética mediante la cual se invierte el giro de uno de los dos electrones desapareados del oxígeno.

VERTICALES

1. Enzima que fija una molécula de oxígeno en el ácido araquidónico, hay dos formas, la número uno es constitutiva y sintetiza las prostaglandinas necesarias para la función celular normal, la número dos es inducida y es responsable en buena parte de las prostaglandinas proinflamatorias.
3. El daño ocasionado en este ácido por la oxidación, conduce a mutaciones y carcinogénesis, reordenamiento cromosómico y pérdida en la expresión o síntesis de una proteína por modificación de un gen específico.
4. Producto de la reducción tetravalente de la molécula de oxígeno, reacción que es realizada en la cadena de transporte de electrones.
6. Los _____ libres de oxígeno pueden realizar funciones benéficas para la célula como es su participación en la fagocitosis o favorecer la síntesis.

sis de prostaglandinas, entre otras, pero también llevan a cabo otras reacciones que dañan a la célula, como por ejemplo, la oxidación de los lípidos de la membrana.

7. (ONOO⁻) Metabolito tóxico formado por la reacción entre dos radicales libres el óxido nítrico y el superóxido, su forma ácido puede oxidar a los lípidos, desaminar a la guanina del ADN y modificar a los aminoácidos aromáticos de las proteínas.

8. Compuestos fenólicos abundantes en las plantas. Inhiben la producción de superóxido por el sistema xantina/xantina oxidasa. Algunos de sus representantes son: catequina, epicatequina, proantocianidina y quercitina.

10. Enzima tetramérica, cada subunidad tiene un residuo de selenocisteína, cataliza la reducción del peróxido de hidrógeno y de peróxidos orgánicos empleando como sustrato al glutatión.

11. Partículas subatómicas colocados en órbitas y distribuidos en pares, esta condición se altera en la última órbita de los radicales libres.

14. El estrés _____ es un estado de la célula en el cual se encuentra alterado el equilibrio de óxido-reducción, ocasionado ya sea a una excesiva producción de especies reactivas de oxígeno o bien por la deficiencia de los mecanismos antioxidantes

17. Forma en la que se encuentra el oxígeno en la estratosfera y que filtra los rayos ultravioleta provenientes del sol.

18. Ácido con una importante función antioxidante, es sintetizado por la mayoría de los mamíferos a excepción del humano; entre otras funciones, participa previniendo la lipoperoxidación al reaccionar con el radical α -tocoferilo para regenerar al α -tocoferol; por otro lado, inhibe el daño oxidativo al secuestrar a los radicales libres generados por algunas drogas como es el caso de la fenilbutazona.

21. La forma β participa como precursor en la síntesis de la vitamina A, tiene la función de ser antioxidante por su capacidad de atrapar al oxígeno singulete.

23. La superóxido _____ es una metaloenzima que cataliza la reducción del radical superóxido a peróxido de hidrógeno.

24. Producido por la reducción de la molécula de oxígeno mediante la entrada de dos electrones.

25. Tripéptido formado por ácido glutámico, cisteína y glicina, muy abundante en los tejidos, participa neutralizando radicales libres cuando pasa de la forma reducida (GSH) a la oxidada (GSSG).

26. La NADPH _____ está localizada en la membrana de la vacuola del fagocito y genera cantidades importantes del radical superóxido cuando los neutrófilos y macrófagos se activan ante infecciones bacterianas.

29. Es el resultado de la peroxidación de los ácidos grasos poliinsaturados presentes en las grasas proporcionándoles olor y sabor desagradables.

32. Organismos que utilizan oxígeno para de la degradación de los alimentos y mediante este proceso obtienen la mayor cantidad de la energía que requieren.

33. Enzima hemoproteica presente en los peroxisomas, tiene como función catalizar la conversión de peróxido de hidrógeno en agua y oxígeno.

35. El _____ oxidativo es el resultado del desbalance entre las especies reactivas de oxígeno producidas en la célula y los mecanismos que tiene para deshacerse de ellos y está relacionado con procesos degenerativos y enfermedades como: mutagénesis, aterosclerosis, infarto, Parkinson y problemas agudos inflamatorios entre otros muchos.



SOLUCIÓN AL CRUCIBIOQ[®] SISTEMAS ANTIOXIDANTES

Yolanda Saldaña Balmori
Correo E: balmori@bq.unam.mx

