

AGAR CITRATO DE SIMMONS

M. E. Silvia A, Carmona C.

3 “K”

Por: **Angela Lourdes Flores Guerra**

Dulce Yaretzi González Aparicio

Marian Esmeralda Pérez Martínez

Cesia Abigail Ríos Esquivel

PARA CONTESTAR LAS SIGUIENTES PREGUNTAS ES FUNDAMENTAL
RECORDAR LO ESTUDIADO ANTERIORMENTE SOBRE EL TEMA

A continuación vea y analice este video sobre el
tema

1. ¿Qué es el Agar Citrato de Simmons?

2. ¿Cuál es el objetivo principal de esta prueba bioquímica?

3. ¿Qué indicador de pH contiene este medio?

4. ¿Por qué es importante identificar si una bacteria puede utilizar el citrato como fuente de carbono?

5. ¿Qué significa un cambio de color de verde a azul?

6. ¿Cuál es la fuente de carbono del Agar Citrato de Simmons?

7. ¿Qué bacterias suelen ser citrato-positivas?

8. ¿Qué bacterias suelen ser citrato-negativas?

9. ¿Un resultado negativo cómo se observa?

10. ¿Cuánto tiempo se recomienda incubar la prueba?

11. ¿Qué tipo de prueba es: selectiva, diferencial o ambas?

12. ¿Por qué debe inocularse ligeramente el medio?

13. ¿Qué sucede si hay crecimiento pero no cambia el color?

14. ¿Qué sustancia provoca el cambio de pH?

15. ¿Qué sustancia provoca el cambio de pH?

16. ¿Qué función tiene el azul de bromotimol?

17. ¿Cuál es la fuente de nitrógeno del medio?

18. ¿Por qué es importante la alcalinización en la interpretación de la prueba?

19. ¿Cómo se puede identificar un falso positivo en esta prueba?

20. ¿Qué utilidad tiene esta prueba en el laboratorio clínico?

21. ¿Qué tipo de bacterias pueden utilizar citrato como fuente de carbono?

22. ¿Qué papel juega el ión amonio en esta prueba bioquímica?

23. ¿Qué tipo de inoculación debe realizarse en el agar?

24. ¿Por qué se considera esta una prueba metabólica?

4. ¿Qué color tiene el agar sin inocular?