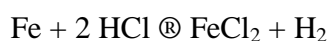


1ª Série – Ensino Médio - Gabarito Comentado

☐ QUÍMICA

16. Letra D.



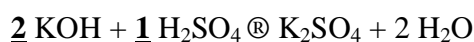
17. Letra C.



18. Letra E.



19. Letra B.

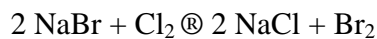


20. Letra E.



21. Letra A.

O cloro é mais reativo (mais eletronegativo) que o bromo; logo, ocorre a reação:



22. Letra E.

O caráter básico dos óxidos se acentua à medida que o oxigênio se liga a elementos mais eletropositivos (metais).

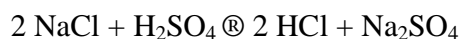
23. Letra B.

Por tratar-se de um óxido ácido que reage com água formando ácido: $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \textcircled{\text{R}} \text{H}_2\text{SO}_4$.

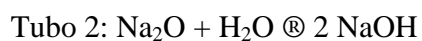
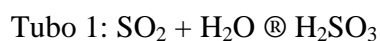
24. Letra D.



25. Letra B.



26. Letra B.



27. Letra B.



C sofre oxidação; logo, é agente redutor.

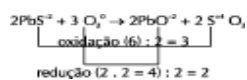
O sofre redução; logo, o agente oxidante é a substância O₂.

28. Letra C.

As₂S₃ para H₂AsO₄: o arsênio é oxidado de +3 a +5.

Cl₂O₇ para Cl⁻: o cloro é reduzido de +7 a -1.

29. Letra B.



30. Letra A.



Resposta: B