





## LISTADO DE TABLAS

<b>Tabla 1:</b> Tabla de comparación de pH para la prueba de capacidad buffer.	<b>74</b>
<b>Tabla 2:</b> Criterio de riesgo de caries. . . . .	<b>75</b>
<b>Tabla 3:</b> Grupo de medicamentos y drogas que producen hiposalivación .	<b>77</b>
<b>Tabla 4:</b> Relación entre temperatura y pH del té verde en el tiempo. .	<b>78</b>
<b>Tabla 5:</b> pH y capacidad buffer de saliva normal y medianas en mujeres .	<b>79</b>
<b>Tabla 6:</b> pH y capacidad buffer de saliva normal y medianas en hombres .	<b>80</b>
<b>Tabla 7:</b> Principales componentes del té . . . . .	<b>81</b>
<b>Tabla 8:</b> Composición química de la hoja fresca (té verde) y de la hoja procesada (té negro) . . . . .	<b>82</b>
<b>Tabla 9:</b> Componentes flavonoides del té . . . . .	<b>83</b>

## LISTADO DE FOTOGRAFÍAS

<b>Fotografía 1:</b> Vaso precipitado de 10 ml . . . . .	<b>84</b>
<b>Fotografía 2:</b> Electrodo de pHmetro o potenciómetro . . . . .	<b>84</b>
<b>Fotografía 3:</b> Soluciones buffers calibradoras del potenciómetro . . . . .	<b>85</b>
<b>Fotografía 4:</b> Medición de una muestra de saliva no estimulada con el electrodo del potenciómetro. . . . .	<b>85</b>
<b>Fotografía 5:</b> Piseta utilizada para irrigar el electrodo después de realizar cada una de las mediciones de pH . . . . .	<b>86</b>
<b>Fotografía 6 y 7:</b> Matraz utilizado para evitar la desecación del electrodo durante los periodos en que no se realizaban mediciones de pH. . . . .	<b>86</b>
<b>Fotografía 8:</b> Extracción de saliva con una jeringa hipodérmica . . . . .	<b>87</b>
<b>Fotografía 9 y 10:</b> Vaso precipitado de 10ml con HCl. . . . .	<b>87</b>
<b>Fotografía 11:</b> Vaso precipitado y varilla plástica . . . . .	<b>88</b>