

العلامة	عناصر الإجابة
المجموع	مجاورة
	-1 1- مفهوم الوسائل التعليمية. الوسائل التعليمية: هي كل الأدوات والوسائط التي يستخدمها المعلم في الموقف التعليمي لتحسين عملية التعلم والتعليم، وتوضيح المعاني والأفكار، والتدريب على المهارات. لجعل درسه أكثر إثارة وتشويقا. دور الوسائل التعليمية. - تقليل الجهد، واختصار الوقت من المتعلم والمعلم. - تسهل عملية التعليم على المدرس، والتعلم على الطالب. - تدعم المقاربة بالكافاءات. - تساعد في نقل المعرفة وتنبيتها وتوضيح الجوانب المهمة، وتنبيت عملية الإدراك. - تثير اهتمام وانتباه الدارسين، وتنمي فيهم دقة الملاحظة. - تقوم معلومات الطالب، وتنقيس مدى ما استوعبه من الدرس. الاستاذ نبيل عقوان - تساعد على إبراز الفروق الفردية بين الطلاب في المجالات اللغوية المختلفة، وبخاصة في مجال التغيير الشفوي. - تتيح للمتعلمين فرصاً متعددة من فرص المتعة، وتحقيق الذات. - تساعد على إبقاء الخبرة التعليمية حية لأطول فترة ممكنة مع التلميذ. - تعلم المهارات، وتنمي الاتجاهات، وتربي الذوق، وتعديل السلوك. 2- شروط اختيار الوسائل التعليمية: لكي تؤدي الوسائل التعليمية الغرض الذي وجدت من أجله في عملية التعلم، وبشكل فاعل، لا بد من مراعاة الشروط التالية : - أن تناسب الوسيلة مع الأهداف التي سيتم تحقيقها من الدرس. - أن تناسب الطلاب من حيث مستوىهم التعليمي. - ينبغي ألا تحتوي الوسيلة على معلومات خاطئة، أو قديمة، أو ناقصة. - تساعد على تكوين صورة كافية واقعية سليمة صادقة حديثة أمينة متزنة. - أن يكون للوسيلة موضوع واحد محدد، ومتجانس، ومنسجم مع موضوع الدرس، ليسهل على الدارسين إدراكه وتنبئه. - وأن يتناسب حجمها، أو مساحتها مع عدد التلاميذ.
03.00	يكتفى ذكر أدوار 06 0.50 (كل دور)
06.00	
03.00	
03.00	
03.00	
03.00	

		3-أسباب عزوف بعض المعلمين عن استعمال الوسائل التعليمية:
		<ul style="list-style-type: none"> - عدم التدرب على استعمالها. - البعض يخشى تحمل مسؤوليتها خوفاً من أن تكسر، أو تحرق، أو تتلف. - لا يؤمن البعض منهم بفائدة وجدواها، ويعتبر أن استعمالها مضيعة للوقت.
		II- الخطوات المتّبعة لمعايرة محلول حمض الأوكساليك:
	02.00	1- تحضير محلول حمض الأوكساليك الممدد:
		بواسطة ماصة عيارية نأخذ حجماً V_0 من محلول التجاري ونضعه في حوجلة عيارية سعتها V ثم نكمل الحجم بالماء المقطر حتى خط العيار مع الرج.
	02.00	2- تحضير محلول برمونغات البوتاسيوم:
08.00		بواسطة ميزان إلكتروني نزن كتلة m من مسحوق برمونغات البوتاسيوم ونحلها في حجم من الماء المقطر فنحصل على محلول تركيزه المولى C' .
	02.00	3- معايرة محلول حمض الأوكساليك بواسطة محلول برمونغات البوتاسيوم:
		<ul style="list-style-type: none"> - نأخذ حجماً V من محلول حمض الأوكساليك الممدد ونضعه في ببشر. - نملأ الساحة المدرجة بمحلول برمونغات البوتاسيوم. - ثم نبدأ بعملية التسخين حتى تغير لون المزيج في الببشر للحصول على حجم التكافؤ.
	02.00	- رسم تخطيطي لعملية المعايرة: