

### نشاط ختامي في درس الخصائص الكيميائية للمادة

#### السؤال الأول : أكمل الفراغ في ما يلي

-----: هي الخاصية التي تصف كيفية التي تتفاعل فيها المادة مع مواد أخرى

#### السؤال الثاني : صنف العبارات أدناه إلى الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات

توصل الحرارة والكهرباء - غير لامعة - لامعة - لا توصل الحرارة والكهرباء - قابلة للثني والسحب - غير قابلة للثني والسحب - الأكسجين - الذهب - السيلكون - توصل الكهرباء في درجات الحرارة العالية مثل الفلزات - توصل الكهرباء في درجات الحرارة المنخفضة مثل اللافلزات

فلزات	لا فلزات	أشباه الفلزات

#### السؤال الثالث : أكمل الفراغات

- تصنف الفلزات إلى فلزات ----- و فلزات قلوية ترابية و فلزات -----
- يستعمل ----- في صناعة المناطيد وهو من اللافلزات
- تعد من الفلزات ----- عناصر نشطة ولينة و تكون المركبات بسهولة ومن الامثلة عليها عنصر الليثيوم و ----- و البوتاسيوم . يعدان من الفلزات القلوية الترابية وهما يدخلان في تركيب اجسام المخلوقات الحية ----- و -----
- يعد الذهب والنحاس مثالا على الفلزات ----- و تدخل في صناعة -----
- الغازات النبيلة تتواجد في العمود ----- من الجدول الدوري و لا ----- مع بقية المواد

#### السؤال الرابع : ( التفكير الناقد ) لماذا تعد الفلزات القلوية غير امنة عند التعامل معها ؟

-----

مديرة المدرسة : أ. ماريه غلوم

إعداد : أ. فاطمة الوادي