

الدرجة:	اسم الطالب:	تجميع رقم ٤ (حسابات المول)	مدرسة الرواد الثانوية	المجموعة:	
س١) اختر الإجابة الصحيحة :					
١	كم عدد مولات 66.0 g من غاز CO ₂ علما ان الكتلة الذرية (C=12 , O=16)	أ- 2.9	ب- 3.9	ج- 1.5	د- 1.25
٢	كتلة 0.5 mol من الامونيا NH ₃ بوحدة الجرام تساوي (الكتلة الذرية N=14 , H=1)	أ- 7.5	ب- 34	ج- 8.5	د- 17
٣	كم تبلغ عدد مولات 40.0 g من البروم Br ₂ : اذا علمت ان الكتلة المولية (Br = 80)	أ- 4	ب- 40	ج- 0.25	د- 2.5
٤	الكتلة بالجرام لـ 2 mol من هيدروكسيد الصوديوم : علما ان الكتلة الذرية (H=1 , O=16 , Na=23)	أ- 20	ب- 80	ج- 10	د- 46
٥	عدد مولات 1.5x10 ²³ جزيئا من ثاني أكسيد الكبريت تساوي : (عدد افوجادرو 6.0x10 ²³)	أ- 0.05	ب- 0.25	ج- 0.15	د- 0.5
٦	عدد مولات الحديد في 6 mol من Fe ₂ O ₃ :	أ- 2	ب- 6	ج- 12	د- 36
٧	ما الكتلة المولية للمركب CH ₃ COOH . علما بأن الكتلة الذرية (H=1 , C=12 , O=16)	أ- ٣٠	ب- ٩٠	ج- ١٠	د- ٦٠
٨	كم عدد مولات الماء اللازم للتفاعل مع 92 جرام من الصوديوم علما بأن الكتلة المولية للصوديوم هي 23g/mol حسب المعادلة: 2Na + 2H ₂ O→2NaOH+H ₂	أ- 4 mol	ب- 2 mol	ج- 3 mol	د- 1 mol
٩	في التفاعل الاتي N ₂ +3H ₂ →2NH ₃ ماكتلة الهيدروجين المطلوبة للتفاعل مع 1.0 mol من النيتروجين . (الكتلة الذرية N=14 , H=1)	أ- 1.0 g	ب- 6.0 g	ج- 2.0 g	د- 12.0 g
١٠	أبسط نسبة عددية صحيحة لعدد ذرات العنصر بالمركب : (أبسط نسبة عددية صحيحة لعدد مولات العناصر بالمركب) :	أ- الصيغة الجزيئية	ب- الصيغة الأولية	ج- الصيغة البنائية	د- الصيغة الحقيقية
١١	يتحلل الماء الى عناصره وفقا للمعادلة 2H ₂ O(l) → 2H ₂ (g) + O ₂ (g) ماكمية غاز الاكسجين بالجرامات الناتجة من تحليل 3 mol من الماء (الكتلة الذرية O=16)	أ- 16	ب- 32	ج- 48	د- 64
١٢	عدد جزيئات الأوزون الناتجة عن ١٢ ذرة أكسجين :	أ- 2	ب- 3	ج- 4	د- 6
١٣	عدد المولات في 21g من الليثيوم Li يساوي (علما بان الكتلة المولية لـ Li=7g/mol)	أ- 0.5	ب- 3	ج- 7	د- 21
١٤	حسب التفاعل التالي 3H ₂ +N ₂ →2NH ₃ عدد مولات الامونيا الناتجة من التفاعل مع 0.5 mol من النيتروجين مع الهيدروجين :	أ- 1 mol	ب- 2mol	ج- 3mol	د- 4mol
١٥	اول الخطوات في اجراء الحسابات الكيميائية في المعادلات الكيميائية هي :	أ- حساب المولات	ب- حساب كتل المواد	ج- وزن المعادلة الكيميائية	د- إيجاد نسب مولات المواد
١٦	عدد مولات الامونيا الناتجة من تفاعل 3.0 mol من النيتروجين مع كمية كافية من الهيدروجين حسب التفاعل N ₂ (g) + 3H ₂ (g) → 2NH ₃ (g)	أ- 2	ب- 3	ج- 5	د- 6
١٧	أوجد عدد مولات مادة كتلتها 120 g و الكتلة المولية لها 30 g/mol :	أ- 5	ب- 8	ج- 4	د- 12
١٨	الكتلة بالجرام لـ 2 مول من هيدروكسيد الصوديوم تساوي : علما بان الكتلة المولية هي (H=1 / O=16 / Na=23)	أ- 20	ب- 40	ج- 60	د- 80
١٩	احسب الكتلة بالجرام لعنصر Zn اذا علمت ان عدد مولاته 2 مول و كتلته المولية (65.4 g/mol) :	أ- 130.8	ب- 65.4	ج- 2.0	د- 0.5
٢٠	اذا كانت المردود الفعلي يساوي 20 والنسبة المردود المتوبة تساوي 50% فاوجد نسبة المردود النظري :	أ- 10	ب- 20	ج- 40	د- 50
٢١	اذا كانت نسبة الاكسجين في مركب تساوي 80 ونسبة الكربون 20 % فما هو المركب :	أ- CO	ب- CO ₂	ج- CO ₃	د- CO ₄

الدرجة:	اسم الطالب:	تجميعات ١٤٣٩	مدرسة الرواح الثانوية	المجموعة:
س١) اختر الإجابة الصحيحة :				
٢٢	أ- 34	ب- 17	ج- 2	د- 0.5
إذا كان مول واحد من الألمنيوم يحتوي 17 جرام ، فكم مول يحتوي 34 جرام :				
٢٣	أ- 1	ب- 1.5	ج- 2	د- 3
مركب CO_2 يحتوي 1.5 Mol ، كم مول أكسجين فيه :				
٢٤	أ- 1	ب- 2	ج- 3	د- 4
إذا تضاعف عدد افوجادرو فكم يصبح عدد مولات الجزيء :				
٢٥	أ- CN	ب- C_3N_3	ج- C_2H_2	د- C_2N_3
مركب صيغته الأولية هي CN ، إذا كانت كتلته المولية التجريبية هي 78g/mol ، فما صيغته الجزيئية : علما ان ($\text{C}=12 / \text{N}=14$)				
٥	أ-	ب-	ج-	د-
٦	أ-	ب-	ج-	د-
٧	أ-	ب-	ج-	د-
٨	أ-	ب-	ج-	د-
٩	أ-	ب-	ج-	د-
١٠	أ-	ب-	ج-	د-
١١	أ-	ب-	ج-	د-
١٢	أ-	ب-	ج-	د-
١٣	أ-	ب-	ج-	د-
١٤	أ-	ب-	ج-	د-
١٥	أ-	ب-	ج-	د-
١٦	أ-	ب-	ج-	د-
١٧	أ-	ب-	ج-	د-
١٨	أ-	ب-	ج-	د-
١٩	أ-	ب-	ج-	د-
٢٠	أ-	ب-	ج-	د-